#### فهرس الإرسال الثاني

يتضمن هذا الإرسال المواضيع التالية:

- -الخلية والطاقة:
- \* تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية " التركيب الضوئي "
  - \* تحويل الطاقة الكيميائية الكامنة إلى طاقة كيميائية قابلة
    - للإستعمال "التنفس و التخمر"
    - -إستعمال الطاقة ( ATP ) :
      - \* أثناء التقلص العضلي
        - -التضاعف الخلوي
        - -إنتقال الصفات الوراثية
    - الطبيعة الكيميائية للمورثة و آلية عملها
      - تمارين الإرسال الثاني

## أ- تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كيميائية كامنة " التركيب الضوئي"

المراجع الخاصة بالدرس:

#### تصميم الدرس

- تمهید
- 1- مكونات اليخضور
- 2- الخصائص الضوئية لليخضور
- 3- بنية الصانعة الخضراء بالمجهر الضوئي
  - 4- دور اليخضور
  - 5- مرحلتي التركيب الضوئي
- اً المرحلة الضوئية -- ب- المرحلة الظلامية
  - 6- أسئلة التصحيح الذاتي
  - 7- أجوبة التصحيح الذاتي

.( 
$$H_2O$$
 ) (  $CO2$  )

#### 1-مكونات اليخضور:

) 95

: (



1 20 2.5 10 3

1

الملاحظة:

النتيجة :

( ) .( ) .( )

.( ( ) ()

#### 2- الخصائص الضوئية لليخضور:

- طيف الإصدار وطيف الإمتصاص:

.( )( ) 420 ( ) 720

طيف الإصدار

انتىحة:

- العلاقة بين شدة التركيب الضوئي و نوع الإشعاع الضوئي:

Engelman

تجربة إنجلمان 1885:

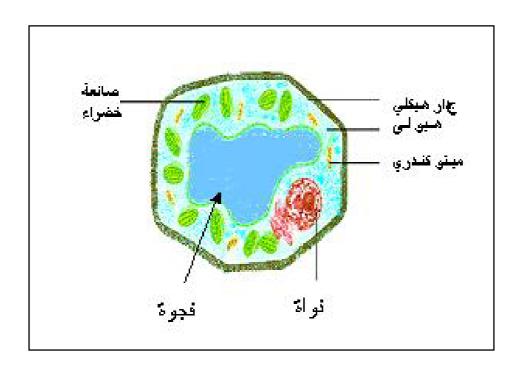
)

Bacterium-termo

- الملاحظة:

- التفسي

- النتيحة :



#### 3- بنية الصانعة الخضراء:

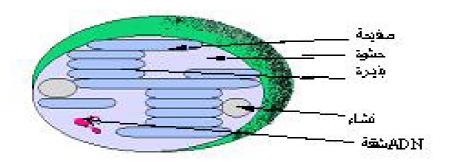
 10 - 3

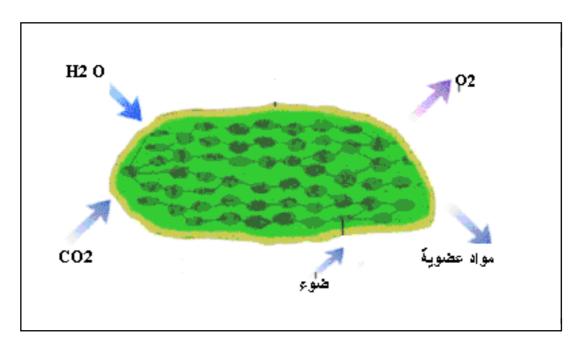
 .
 40
 2 - 1

 - مافوق بنية الصانعة الخضراء :

( )

. DNA





#### مافوق بنية الصانعة الخضراء:

```
النظامان الضوئيان :

II I I

- مركز فعال :

- مركز فعال :

- بنية الكييس وتوضيح مكونات غشائ الثيلاكويد:

- الملاقط :

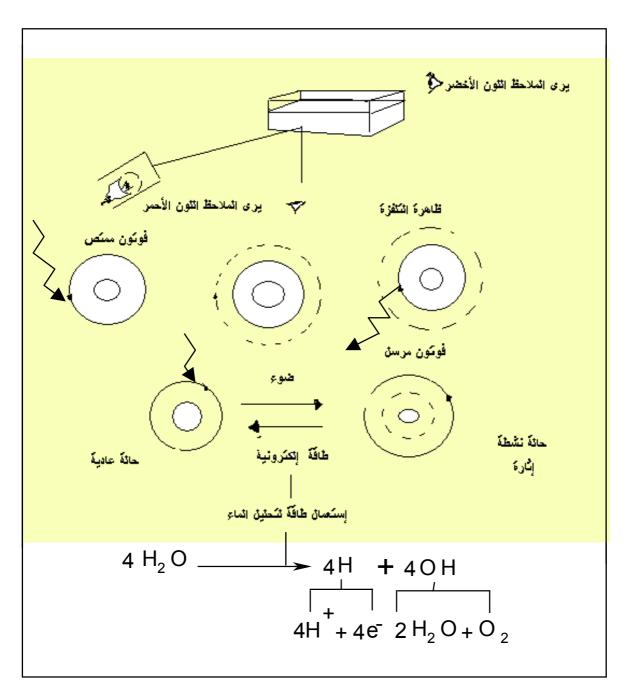
- - - - 400 300

- نواقل الإلكترونات :

- أنزيمات مركبة للـ ATP :
```

#### 4-دور اليخضور:

```
- التفلور :
- تجربة :
- الملاحظة :
- المقسير :
( ) ) ( ) ( )
```



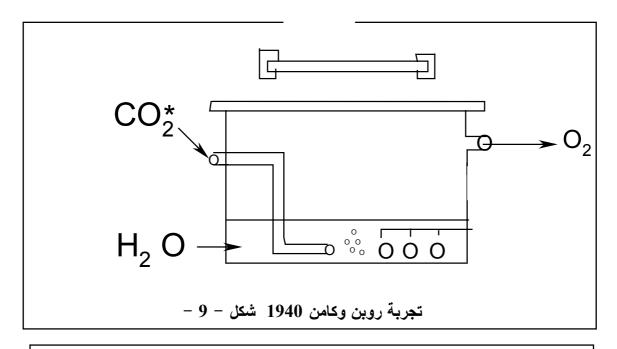
الشكل- 8 –

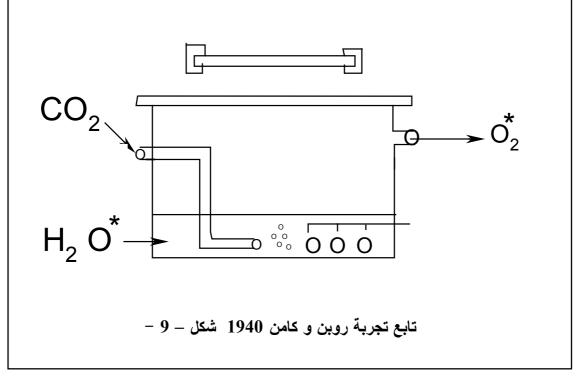
#### 5-مرحلتي التركيب الضوئي:

```
1932
                                                           (
4
                                           °25
                                                                                                100/
                                                                                 °1
                  10
                                                                                  المرحلة الضوئية:
                                                                                تجربة روبن 1940 :
                                                      .(
)
                                    -9-
                                                                           Co<sub>2</sub>
                                                                                            (^{18}O_2)
^{18}\,\mathrm{O}_2
                                                               (H<sub>2</sub>O)
                                                                                                   C
```

$$C O_2 + H_2 O^* \longrightarrow (CH_2 O) + O_2^*$$

$$CO_2^* + OH_2 \longrightarrow (CH_2O) + O_2$$





#### تجربة هيل 1937 :

$$O_2 + 4H^+ + +$$

4 Fe<sup>+3</sup> + 2 H<sub>2</sub> O 
$$\longrightarrow$$
 4 Fe<sup>+2</sup> + 4 H + O<sub>2</sub>

$$(H^{+}) \quad NADP^{+}$$

$$Pi + ADP \quad ATP$$

$$2 \text{ NADP}^{+} + 2H_{2}O \longrightarrow 2 \text{ NADPH} + H^{+} + O_{2}^{-} + ATP$$

$$ATP \qquad :$$

$$( ) \quad ATP \quad ADP \qquad ( )$$

$$ADP + Pi + H^{+} \longrightarrow ATP + H_{2}O$$

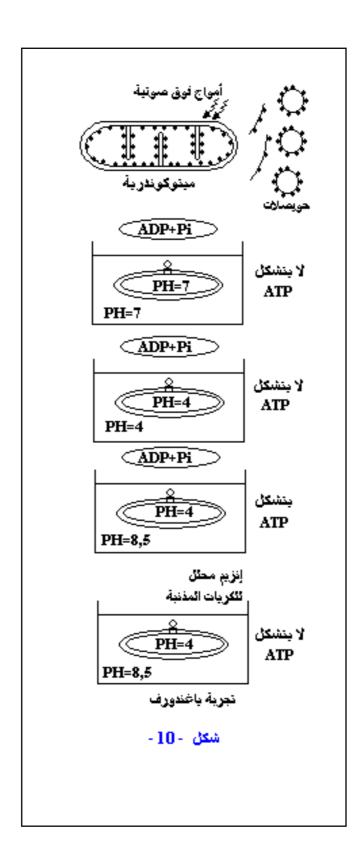
$$-$$

$$ATP \qquad Pi \quad ADP$$

$$(pH = 7) \qquad PH \qquad pH$$

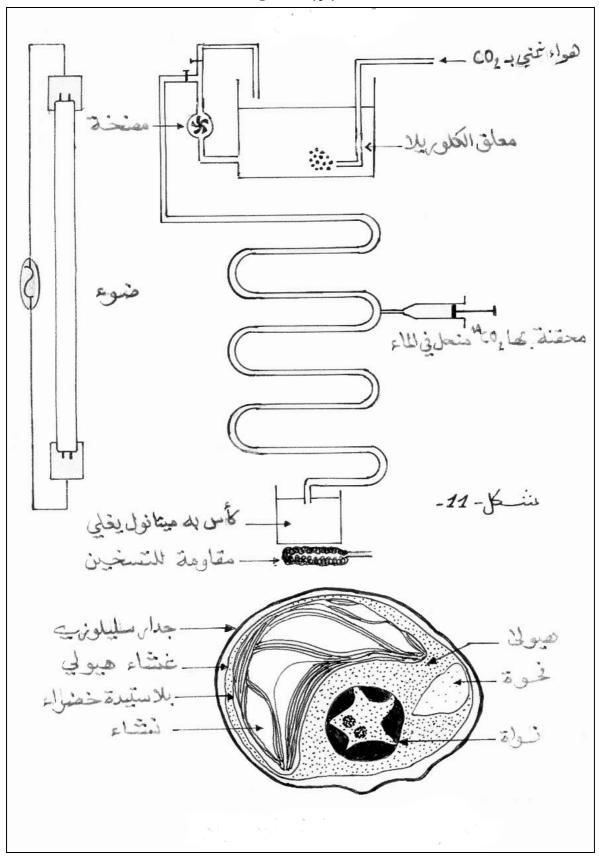
$$(NaOH) \qquad ATP \qquad (pH = 8.5)$$

-10- ATP



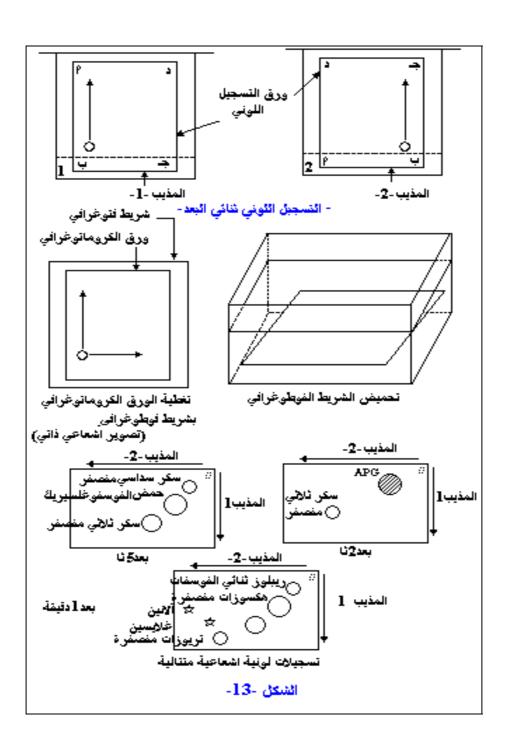
```
H^+)
                       ATP
                                                ATP
                                                   Pi + ADP
                                                      -10-
                                              مرحلة الظلامية:
+ H<sup>+</sup> ATP
                                                   NADP2H
                            (CO_2)
                                                  تجربة كالفن:
              - 11- .
  (
                                 (C^{14})
         . }
                        -11- .
```

-12- .



- RuDiP -





العلاقة بين A-P-G و RuDiP :

 $: C \cup_2$  ثبات الضوء وتغيير نسبه

•

ثبات C O2 والإنتقال من الضوء إلى الظلام:

.

. . .

 $(CO_2)$ 

: A-P-G

Ru Di P + 
$$C O_2$$
  $\longrightarrow$  2 A•P•G

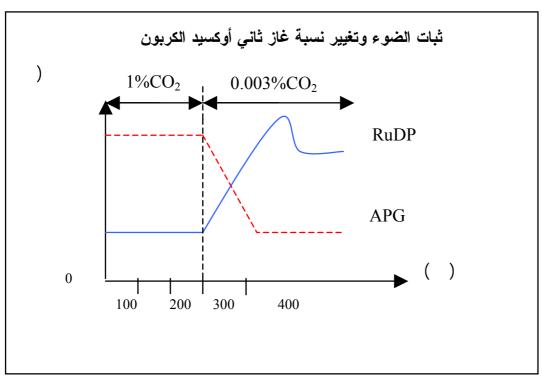
(NADP + H<sup>+</sup>)

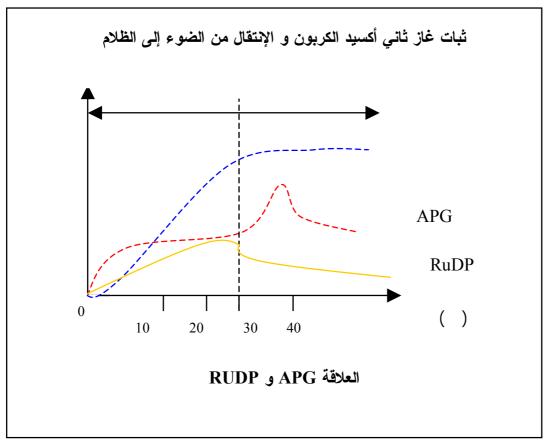
P.G.Al

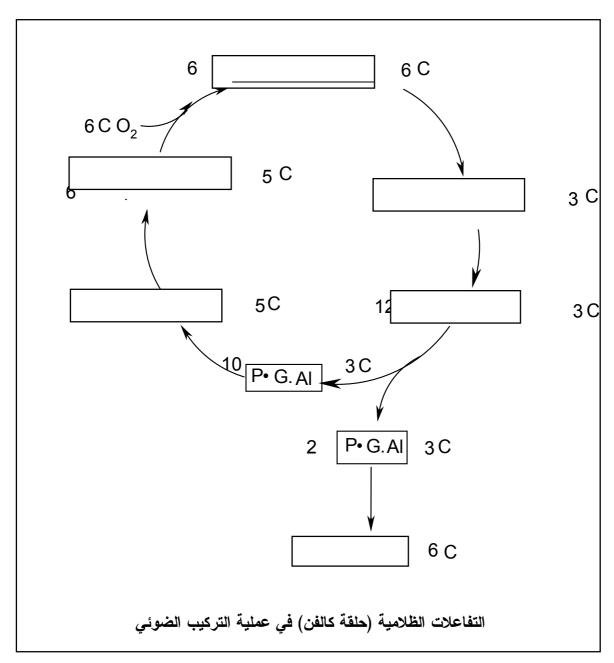
( )

:

$$12 H_2 O \longrightarrow 6 O_2 + (12 H^+ + 12 e^-)$$
 $6 C O_2 + 6 C_5 \longrightarrow 12 APG \longrightarrow 10 C_3 + 2 C_3$ 

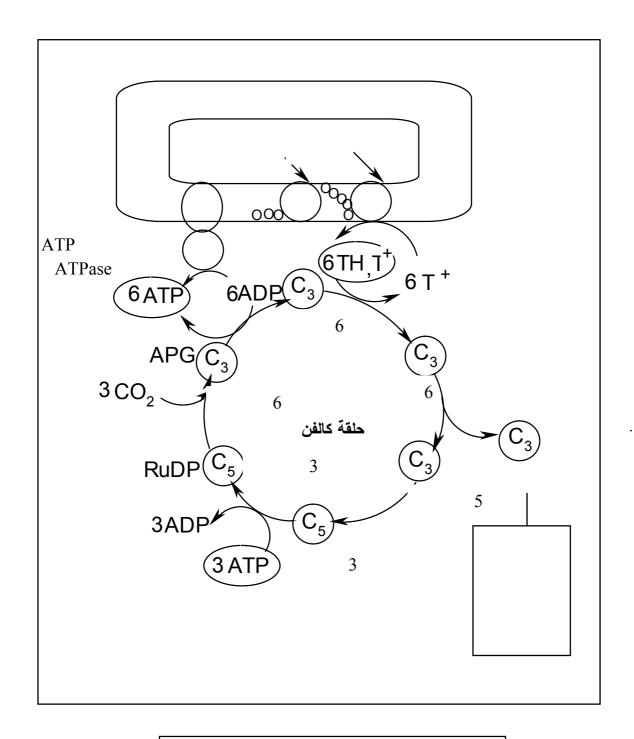






#### الخلاصة:

```
المرحلة الضوئية :
( ) NADP + .
المرحلة اظلامية:
(ATP NADP + H<sup>+</sup>) CO<sub>2</sub>
```

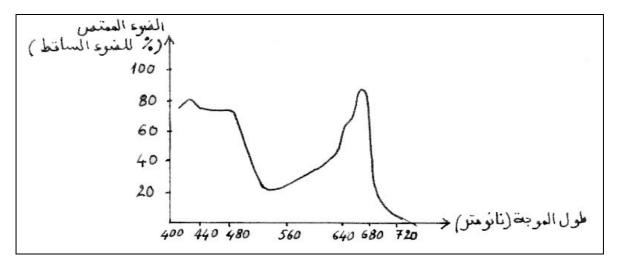


مخطط يوضح التكامل بين مرحلتي التركيب الضوئي خلاصة التركيب الضوئي

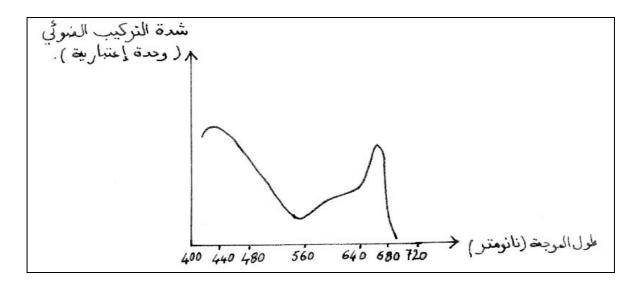
#### 6- أسئلة التصحيح الذاتي:

(I

(1)



.(2)



: (II %4 ( )

(O<sub>18</sub>) C O<sub>2</sub> -

(O<sub>18</sub>) -

; **(**III

(O<sub>2</sub>)

:

 $4(C_2O_4) \text{ Fe } k_3 + 2H_2O + 4K^+ \longrightarrow 4(C_2O_4) \text{ Fe } K_4 + 4H^+ + O_2$ 

: (HILL) " "

Fe  $^+$   $^3$  + 2 H  $_2$  O  $\longrightarrow$  4 Fe  $^+$   $^2$  + 4 H  $^+$  + O  $_2$ 

-

.NADP +

#### 7-أجوبة التصحيح الذاتي:

. :1

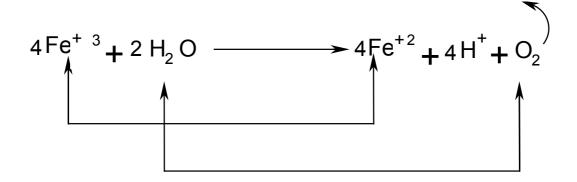
. ( ) : 2 :

$$6 CO_2 + 12H_2 O \longrightarrow C_6 H_{12} O_6 + 6 H_2 O_+ 6 O_2$$

: -(O<sub>2</sub>) -

$$2 H_2 O \longrightarrow 4 H^+ + 4 e^- + O_2$$

$$4Fe^{+++} + 4e^{-} \longrightarrow 4Fe^{++}$$



NADP

$$2 \text{ NADP}^+ + 2 \text{ H}_2 \text{ O} \longrightarrow 2 \text{ NADPH} + 2 \text{ H}^+ + \text{ O}_2$$

# ب- تحويل الطاقة الكيميائية الكامنة إلى طاقة كيميائية قابلة للإستعمال التنفس و التخمر

الهدف من الدرس: -

المدة اللازمة للدرس:

الوسائل اللازمة للدرس:-

المراجع الخاصة بالدرس:

### تصميمُ الدَّرس

- تمهيد.
- 1-مقارنة بين التنفس والتخمر.
- 2-مقر التنفس. 3مراحل التنفس. 4- التخمر الكحولي والتخمر اللبني.
  - 5- الحصيلة الطاقوية والمدود الطاقوي لعملتي التنفس والتخمر.
    - 6- أسئلة التصحيح الذاتي.7- أجوبة التصحيح الذاتي.

#### تمهید:

.(...)
:
. (ATP)

#### 1-مقارنة بين تنفس والتخمر:

( )

#### لویس باستور (1861) LOUIS PASTEUR

:

$\mathbf{O}_2$ وسط لا هوائي فقير جدا من	وسط لا هوائي	وسط هوائي	الشروط التجريبية
- 3 -	19 -	9	
5	5	5	(%)
3000	3000	3000	( )
150	150	150	( )
45	145.5	150	( )
0.255	1.368	1.970	( )
0.0056	0.0094	0.013	

:

.( )

.

.

$$C_6 H_{12}O_6 + 6 H_2 O + 6 O_2 \longrightarrow 6 CO_2 + 12 H_2 O + (675 KCal = 2860 Kj)$$

$$C_6 H_{12}O_6 \longrightarrow 2 CO_2 + 2 C_2 H_5 OH +$$

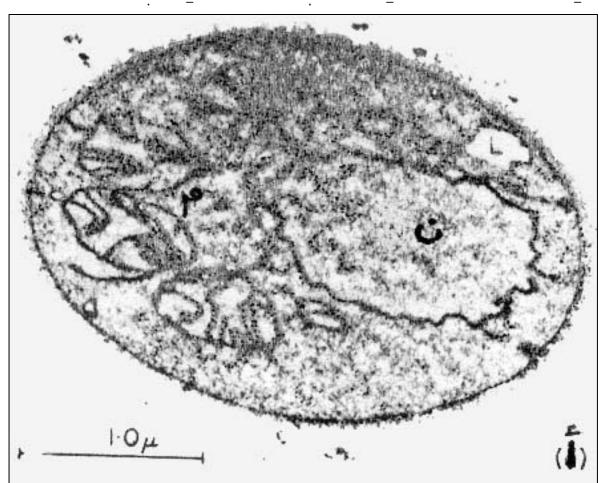
$$(_{33}KCal = _{167}Kj)$$

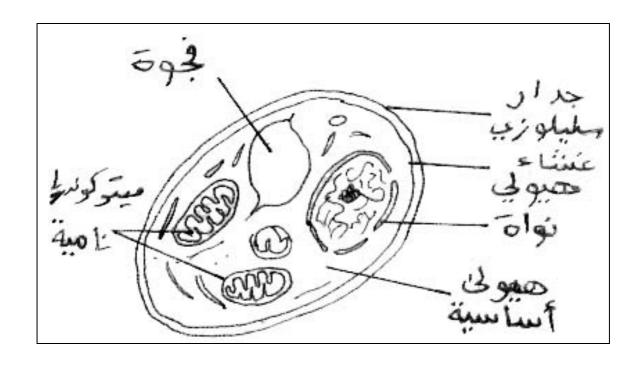
(	)
	التخمر
_	
_	-
-	-
1360 =	=CO <sub>2</sub> +H <sub>2</sub> O

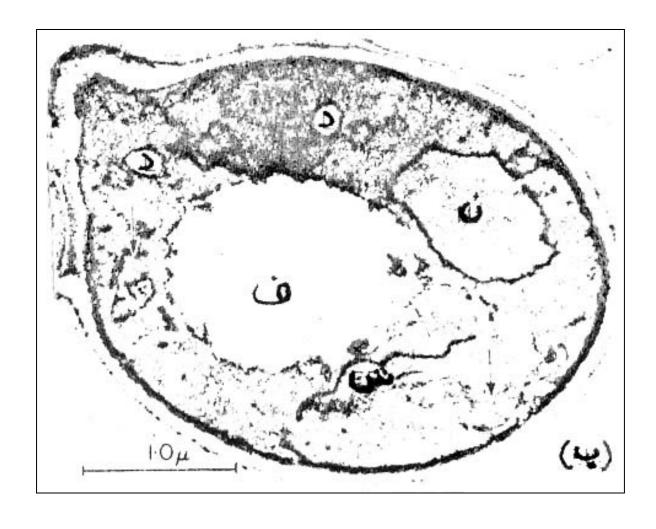
نتىحة:

#### 2- مقر التنفس:

```
:
-(
(2 1 ).
= = =
```









شكل - 1 - 2 - 2

()

· -

(3) .

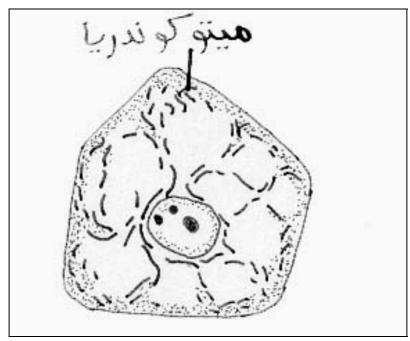
· (... )

--

:

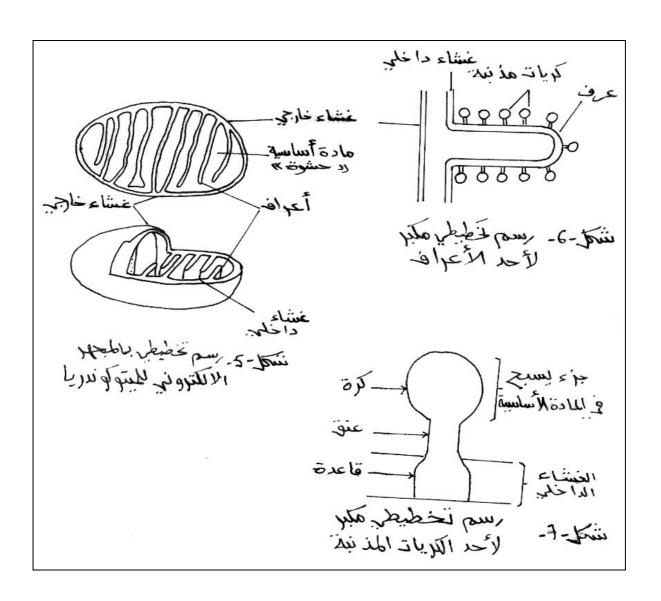
. -

.CO<sub>2</sub> -



شكل -3 -خلية كبد فأر تظهر فيها الميتوكوندرية

- 1



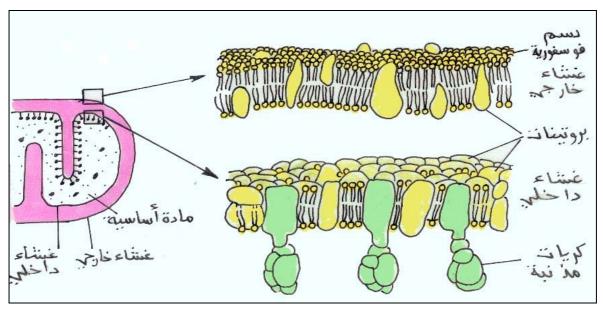
- 6**·**7 - .

.Stroma

التحليل الكيميائي للمتوكوندريا:

			%60	%40 -	الغشاء الخارجي
				_	
H <sup>+</sup> e <sup>-</sup>	(%20)	. (%80)		- - -	الغثاء الداخلو
ATP Synthetase					<b>9</b> :
(	)			-	المادة الأساسير
NAD <sup>+</sup> : )				- .CO <sub>2</sub>	المادة الأساسية (الحشوة)
,				(FAD <sup>+</sup>	
	Pi	ADP	ATP	_	

جدول يمثل نتائج التحليل الكيميائي للميتوكوندريا.



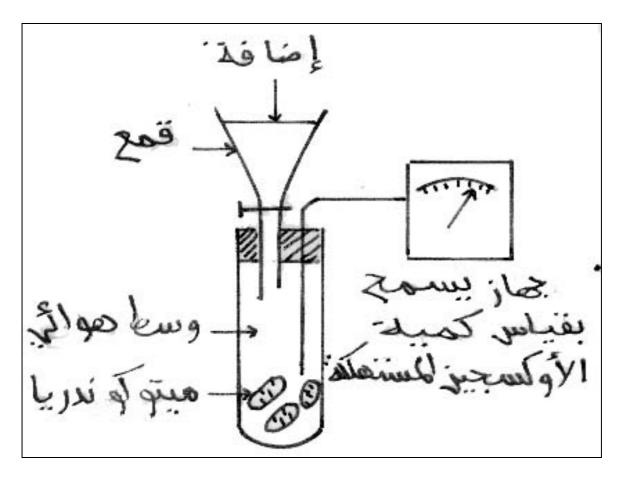
شكل -7-1

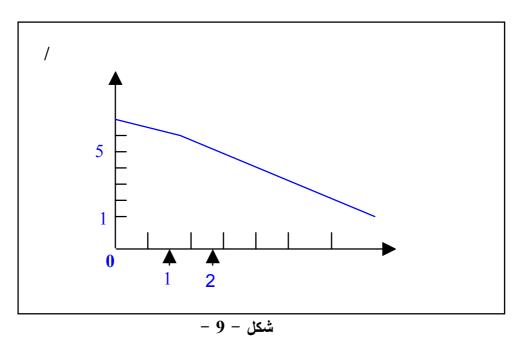
#### هل ميتوكوندريا تستعمل مباشرة سكر العنب ؟

:

( )

=





: 1 0

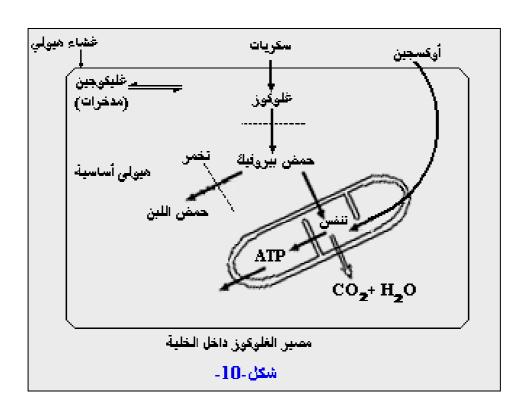
. : 2

•

## 3- مراحِلٌ التنفس:

```
(c<sup>14</sup>)
:
(
```

. - 10 - .



التحلل السكري:

:

:  $H_3PO_4$  ATP -

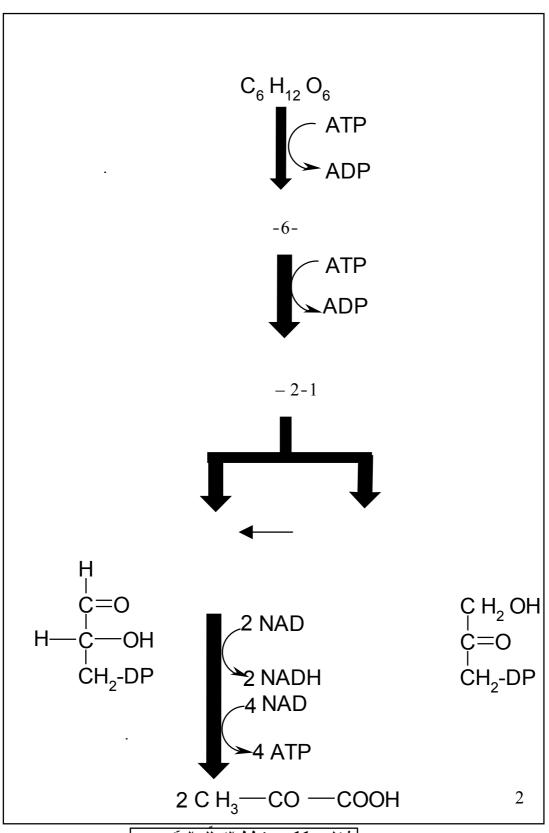
 $\frac{ATP}{H_2O} \rightarrow ADP + Pi + E$ 

-6- ATP (Pi) : .(

+ ATP → -6- + ADP

: 6-1 -6-

ATP  $\rightarrow$  ADP + Pi + E



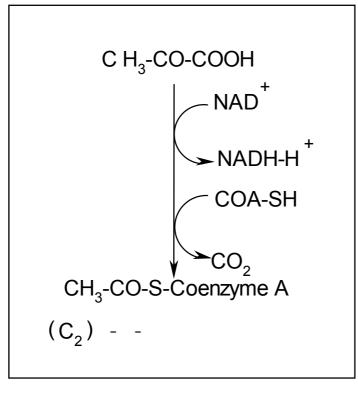
شكل -11- مخطط التحلّل السكري

 $C_6 H_{12}O_6 \longrightarrow 2 C H_3 \longrightarrow C O - C O O H + 2 N A D H_2 + 2 A T P$ 

### التأكسدات التنفسية:

.  $CO_2$   $NAD^+$ 

: .1NADH.H<sup>+</sup>

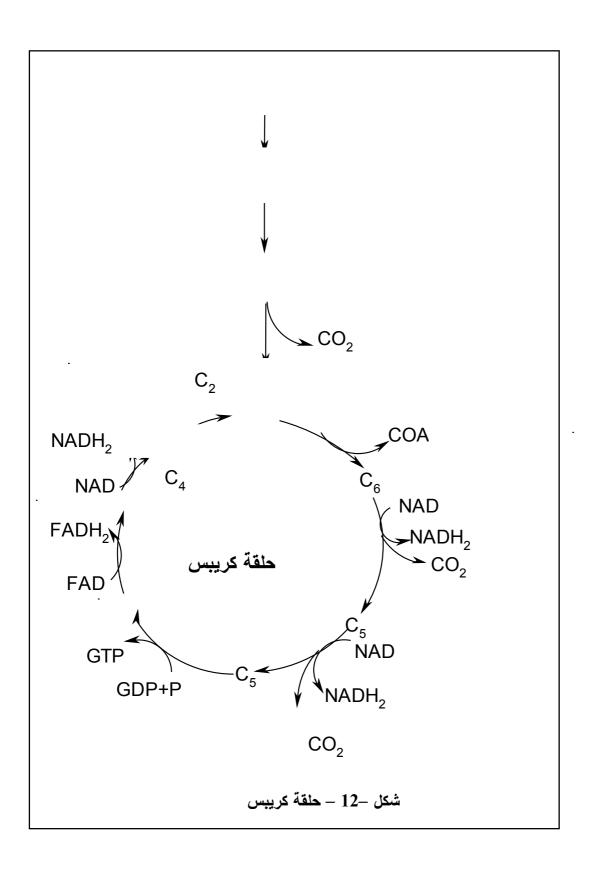


( $C_4$ ) ( $C_2$ ) . ( $C_6$ ) . ( $C_6$ ) . ( $C_6$ )

-12- .

الملاحظة : 1ATP = 1GTP

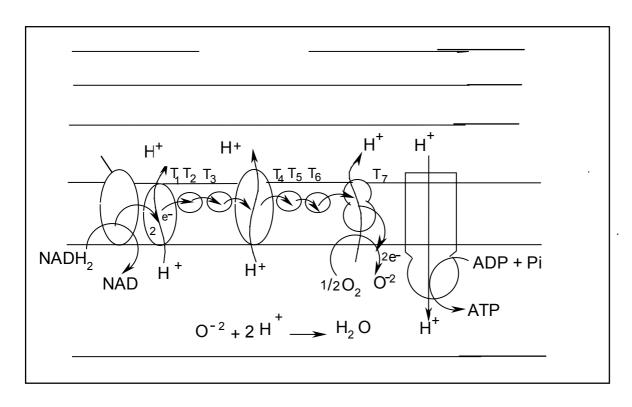
1GTP 3FADH H<sub>2</sub> 3NADH H<sub>2</sub>



```
- الفسفرة التأكسدية:
      (TH<sub>2</sub>)
                                                  FAD H<sub>2</sub> NADH.H<sup>+</sup>
(e<sup>-</sup>) (H<sup>+</sup>)
( e<sup>-</sup>)
7)
                                             (H^+)
                                                              .(
                     x 10000
                          ATP
                               ADP
             ADP + Pi + E ----- ATP
ATP
                               ATP
                                                          (e<sup>-</sup>)
       (Cytochrome - Oxydose)
```

$$O^{-2} + 2H \longrightarrow H_2O$$

13 ATP ADP



شكل - 13 - ما فوق بنية الغشاء الداخلي للميتوكوندريا ووظيفته. ( السلسلة التنفسية )

العلاقة بين حلقة كريبس والفسفرة التأكسدية:

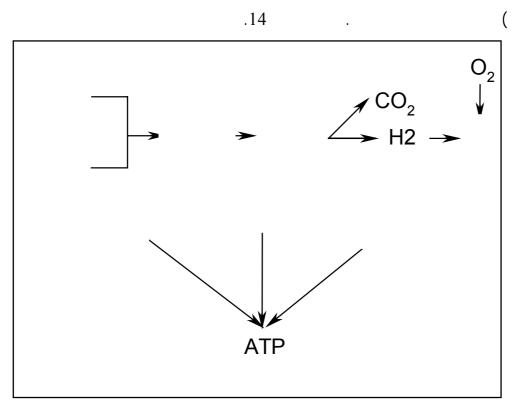
NADH.H<sup>+</sup>)

(FAD H<sub>2</sub>

CO<sub>2</sub> . . .

 $O_2$   $CO_2$ 

) ATP



شكل 14 للتنفس الخلوي

### - المعادلة الإجمالية للتنفس:

(2 FADH<sub>2</sub> + 10 NADH-H<sup>+</sup>)

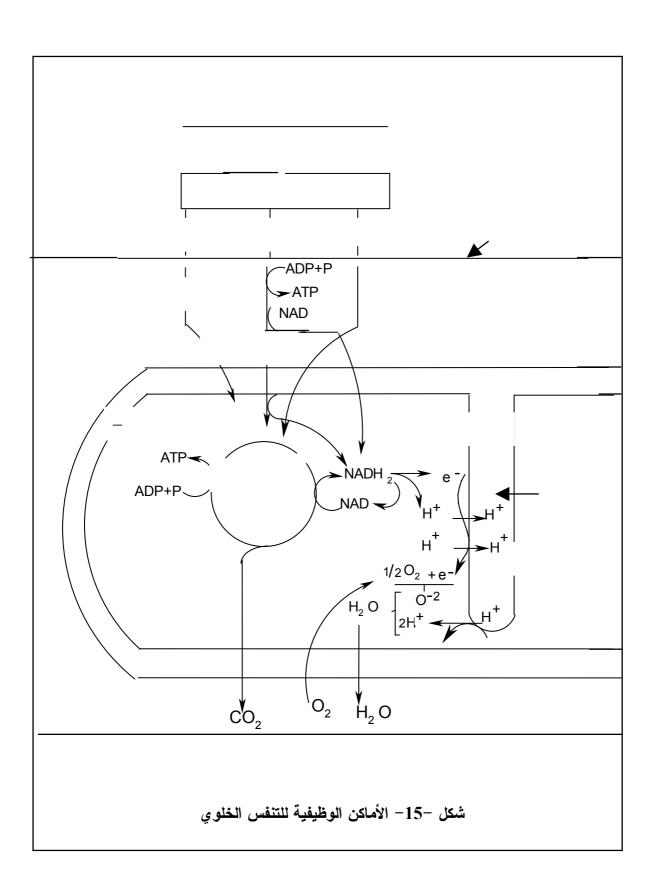
$$10 \text{ NADH}_2 \longrightarrow 10 \text{ NAD}^+ + 20 \text{ H}^+ + 20 \text{ e}^-$$
  
 $2 \text{ FADH}_2 \longrightarrow 2 \text{ FAD } +4 \text{ H}^+ + 4 \text{ e}^-$ 

$$24 H^{+} + 12 O^{-2} \longrightarrow 12 H_{2} O$$

$$24 \text{ H}^+ + 12 \text{ O}^{-2} \longrightarrow 12 \text{ H}_2 \text{ O}$$

$$C_6 H_{12} O_6 + 6 H_2 O + 6 O_2 \longrightarrow 6 C O_2 + 12 H_2 O +$$

.15 .



### 4-التخمر:

ATP

:

$$C_6H_{12}O_6 \longrightarrow 2 CH_3-CO-COOH+2 ATP+2 NADH-H$$

أ - التخمر الكحولي:

حالة الخميرة :

CH<sub>3</sub>-CO-COOH 
$$\longrightarrow$$
 CH<sub>3</sub>-C-H+ CO<sub>2</sub>

NADH.H<sup>+</sup>

$$CH_3$$
 $C-H$ 
 $NADH-H$ 
 $NAD$ 
 $CH_3$ - $CH_2OH$ 

2 + 2ATP:

$$C_6 H_{12} O_6 \longrightarrow 2 C H_3-CH_2-OH-2 C O_2 +$$

ب - حالة التخمر اللبني: حالة الليف العضلي المخطط:

NADH.H<sup>+</sup>

$$C_6H_{12}O_6 \longrightarrow 2 CH_3-CHOH-COOH+$$

## 5-الحصيلة الطاقوية و المردود الطاقوي لعمليتي التخمر والتنفس:

### 5-1-الحصيلة الطاقوية للتنفس:

:

NADH.H<sup>+</sup> \*

. ATP 3

. 2ATP FADH<sub>2</sub> \*

.1ATP 1GTP \*

ATP

;

 $2ATP \longrightarrow 2ATP$   $2 (NADH-H^{+}) \longrightarrow 2 \times 3ATP \rightarrow 6ATP$  8 ATP

1 (NADH-H $^{\dagger}$ )  $\longrightarrow$  3 ATP

\_\_\_\_

1GTP → 1ATP

3 (NADH-H<sup>+</sup> ) \_\_\_\_ 3 × 3 ATP\_9 ATP

 $1FADH_2 \longrightarrow 2ATP$ 

15 × 2 =

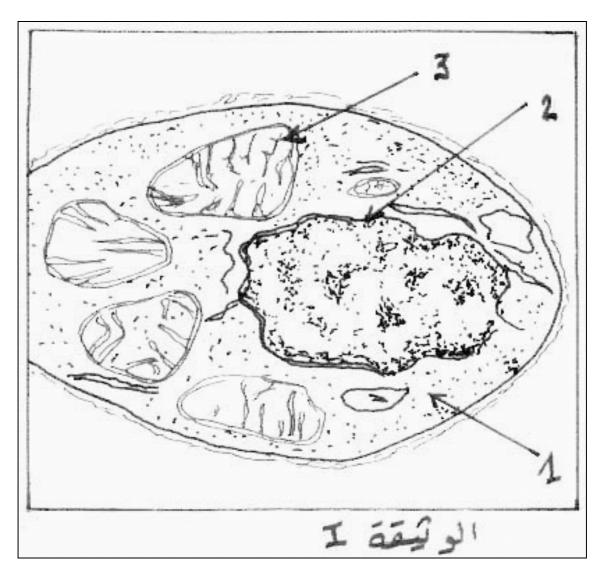
30 ATP

38ATP =

```
2-5-الحصيلة الطّاقوية للتخمر:
                       .2ATP
                                  5-2-1-المردود الطاقوي للتنفس:
                                        ATP
                         30.5 =
        . /
                     2860 =
                    .38ATP
             11.59 = 30.5 \times 38:
                                               .(
                .\% 59.5 = 40.5 - 100 :
                                   5-2-2-المردود الطاقوي للتخمر:
                                           2ATP
    61 = 2 \times 30.5:
                   % 97.9 = 2.1 - 100 :
 1360
                                          % 28)
               % 95.1
                                           .(
                                               (
.ATP
```

# 6-أسئلة التصحيح الذاتي:

.( ) (I) - I
. 3 2 1 - 1
- 2
(I)



- (II)

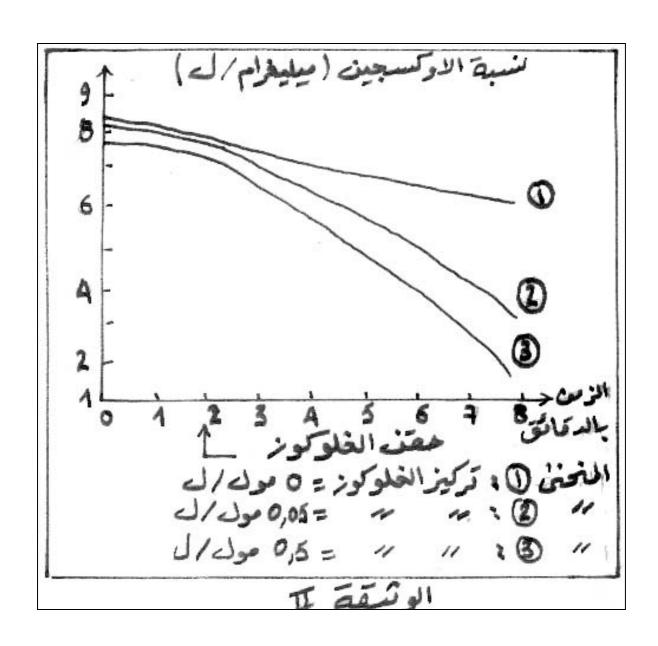
(II)

. - (1

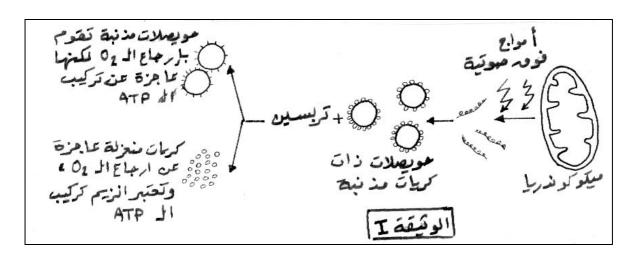
. - (2

(I) 3 - (3

(II)

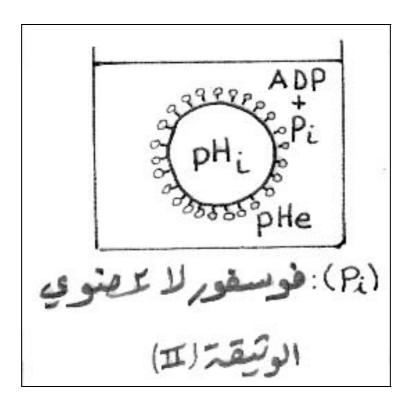


.(I)



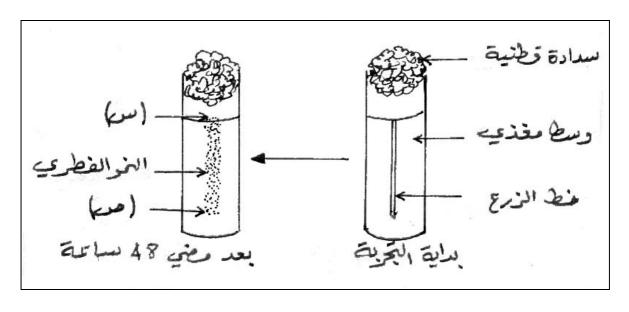
```
(PH) : : (II ) (PHe) : : (PHe) : (PHi) : (PHi) (DNP)
```

: **(**Pi**)** 

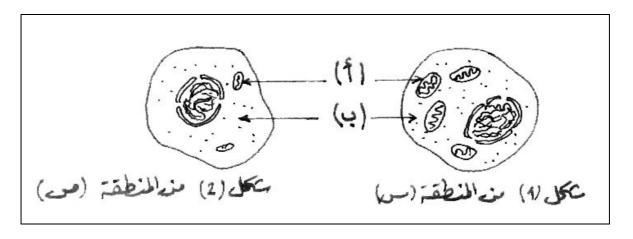


.(ADP)

```
( ) ( ) % 12
48 °36
```



( )



- 1

- 2

العمق (سم)	كمية المادة (ملغ)
00	00
01	00.7
02	01.3
04	02.5
07	04.2

- 3 - 4 - 5 ( )

## 7- أجوبة التصحيح الذاتي:

```
-1 -I
                                     - 3 . - 2 .
                                  .(
                                                      - 2
                                                   - 1 - II
                                                       - 2
                                                       - 3
                           (ATP
                                        ATP
                    (PH)
                                        ADP
                         .(
                                            (PH)
                                              ADP
)
                               ADP
                                            .( ATPase
                                            : ( )
                                            : ( )
               .(2)
                                 (1)
```

$$+ 2 CO_2 + 2 \leftarrow 2 \leftarrow -6$$

# إستعمال الطّاقة (ATP) أثناء التقلص العضلي

الهدف من الدرس:

.ATP

المراجع الخاصة بهذا الدرس:

المدة اللازمة من الدرس: 7

الوسائل اللازمة تحضيرها:

\*

\*

# تصميم الدرس

تمهيد.

- 1- ما فوق بنية الليف العضلى.
- 2- البنية الجزيئية لخيوط الميوزين وخيوط الآكتين.
- 3- مقارنة بين وحدة عضلية في حالة إسترخاء وأخرى في حالة تقلص.
  - 4- متطلبات التقلص العضلي.
    - 5- تجدید الـ ATP.
    - 6- أسئلة التصحيح الذاتي
    - 7- أجوبة التصحيح الذاتي.

تمهيد:

ATP

ATP

1- ما فوق بنية الليف العضلي:

.(1 )

A° 150 u 1.5

A° 50 u 2

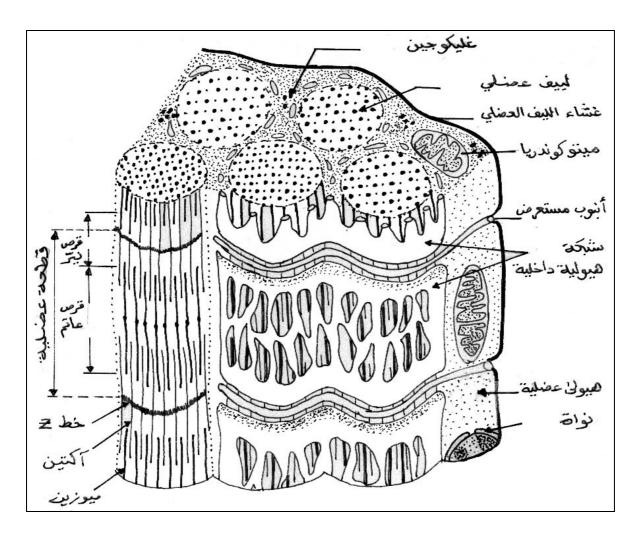
<del>-</del>

H z . z

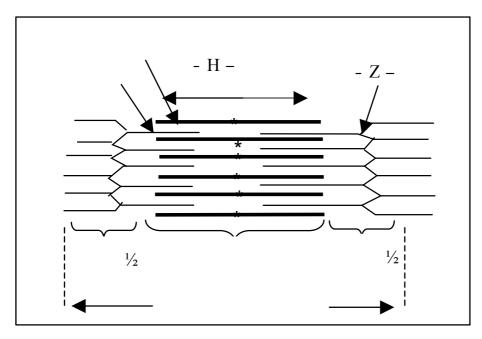
.(2 ).

.

. (u 2 – 2)



شكل 1: رسم تخطيطي لجزء من ليف عضلي بالمجهر الالكتروني.



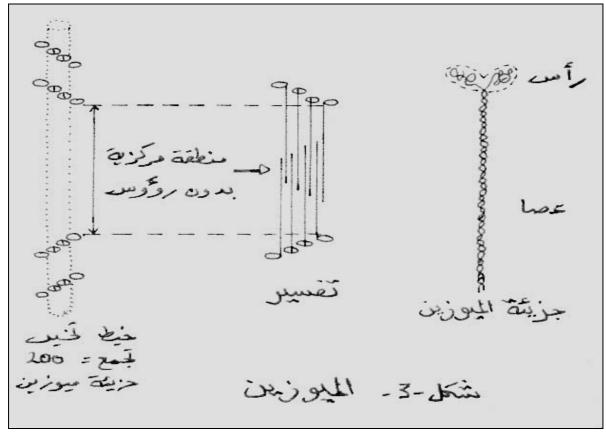
تشكل القطعة العضلية: "

## 2- البنية الجزيئية لخيوط الميوزين وخيط الآكتين:

### 2- 1- خيوط الميوزين:

(-3-).

200

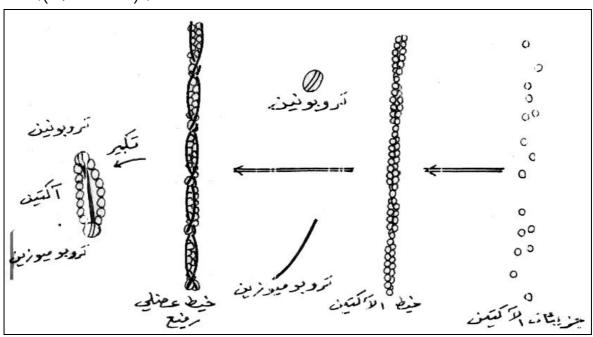


شكل 3: الميوزيين.

## 2-2 - خيوط الآكتين:

(Ca<sup>2+</sup>)

.(-4— )



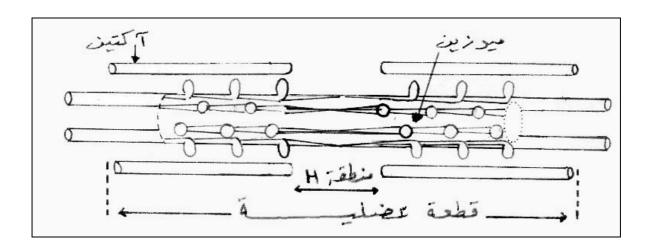
شكل 4: الآكتين.

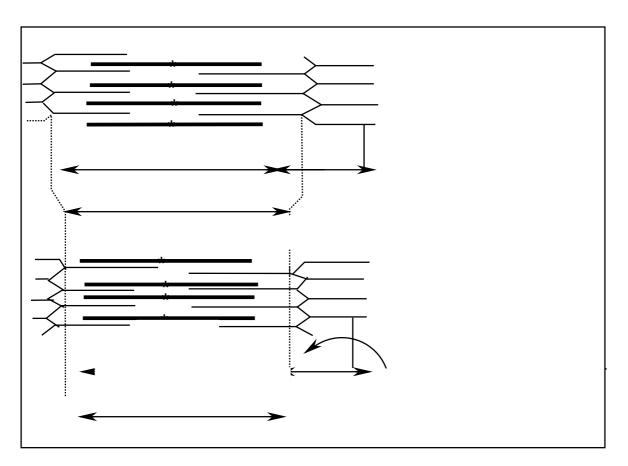
# 3-مقارنة بين وحدة عضلية في حالة إسترخاء وأخرى في حالة التقلص

H

.(-5- ) H

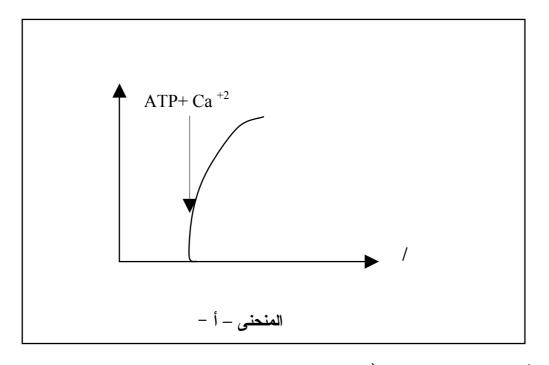
نتيجة:

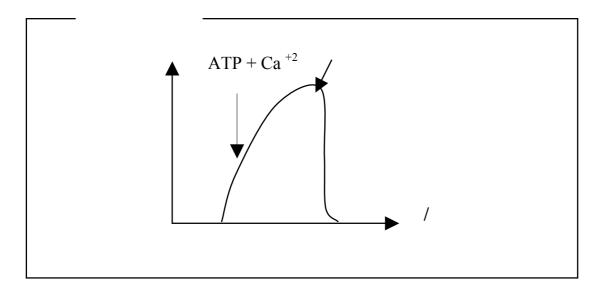




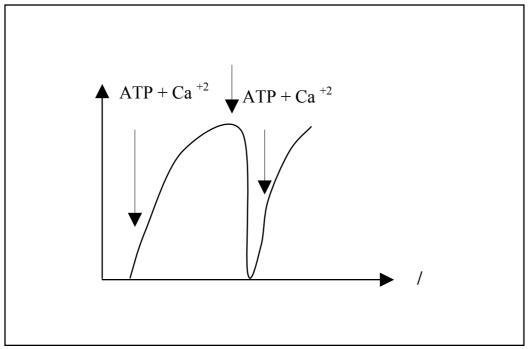
شكل5 مقارنة بين قطعة عضلية في حالة إسترخاء و أخرى في حالة تقلص

## 4- التقلص العضلي:



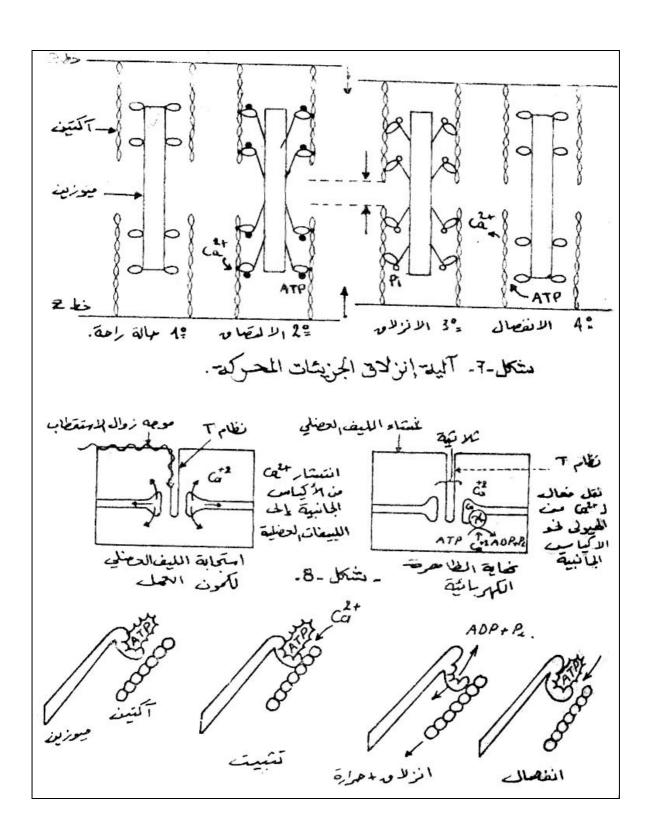


 $Ca^{2+}$ ATP :



المنحنى - جـ -

ب – آلية التقلص العضلي: - الخيوط العضلية أثناء الراحة: .(



الخيوط العضلية أثناء التقلص:

:

1 – الالتصاق:

Ca<sup>2+</sup>

ATP

2 - الإنزلاق:

ATP بدور انزيم ATP ase حيث يعمل على إماهة ال $Mg^{2+}$ 

:

(9 – 8 – 7– )

فالميوزين والآكتين هما بروتينات محركة

: الإنفصال - 3

:

Ca<sup>2+</sup> -

ATP -

5 – تجدید الـ ATP :

ATP

ATP

· —

( ) ACP ATP

.

بعد التقلص	قبل التقلص	
1.21	1.62	
1.95	1.5	
2	2	ATP
1.5	1.5	

(A.I.A)

:

بعد التقلص	قبل التقلص	
1.62	1.62	
1.5	1.5	
2	2	ATP
0.4	1.5	

Phosphocréatine-Kinase

:

.

بعد التقلص	قبل التقلص	
1.62	1.62	
1.5	1.5	
0	2	ATP
1.5	1.5	

تفسير النتائج:

ATP -

```
ATP
```

ATP –

: ACP

ADP + ACP → ATP + AC

ACP -

ATP ATP

 $H_2 O + ATP \longrightarrow AMP + ADP$ 

\_

ACP -

ATP ATP

أ- الطريق السريع:

ADP

AMP ATP Myokinase

2 ADP → ATP + AMP

( ) ACP

(Pi)

ACP 
$$\longrightarrow$$
 AC + Pi + E

ADP

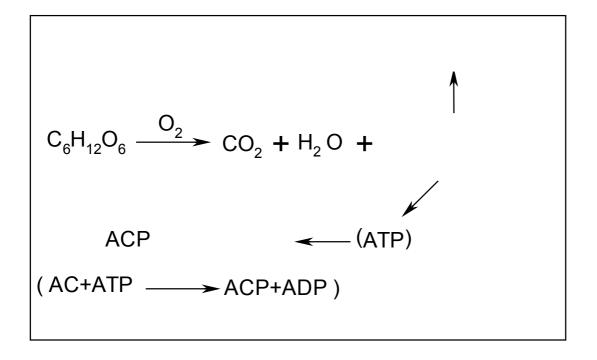
: ATP

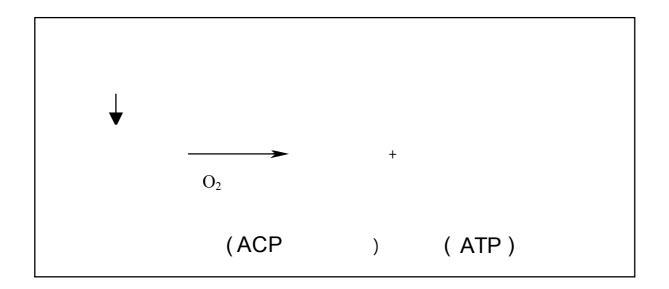
 $ACP + ADP \longrightarrow ATP + AC$ 

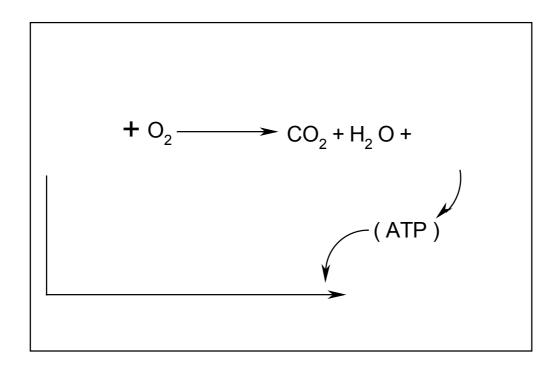
ATP ACP :

ب - الطريق البطيء:

 $\begin{array}{ccc} \text{ATP} & \text{O}_2 \\ \end{array} \hspace{1cm} ($ 

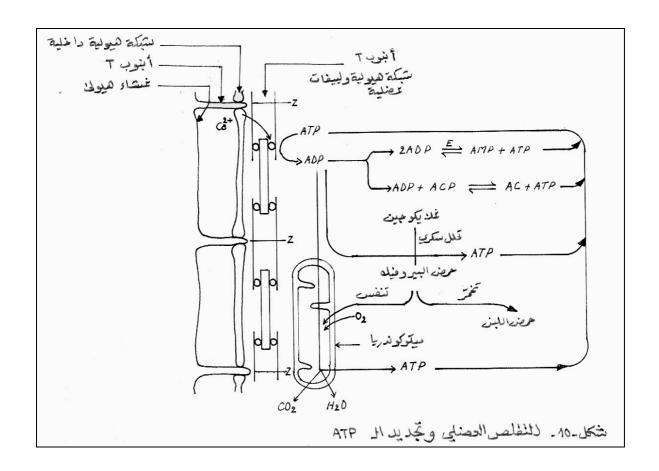




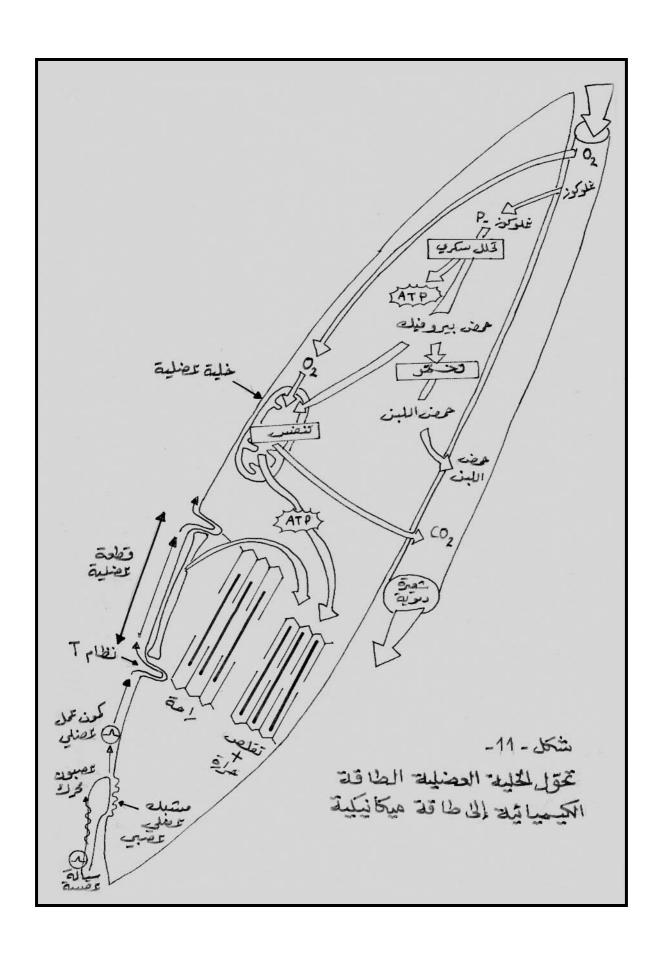


.ATP - 10-

خلاصة :



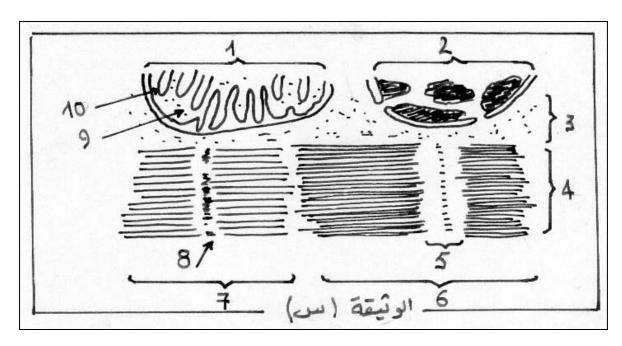
شكل 10.



## 6 - أسئلة التصحيح الذاتي:

السوال 1:

: ( )



.

.(1) ATP

-4

ATP

ATP -

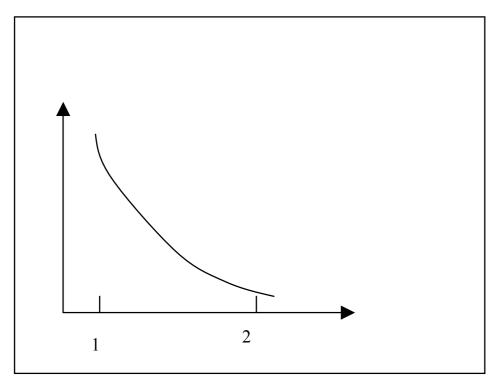
. ATP

السوال 2:

 $O_2$ 

:

(2 1)



المنحنى

السوال 3:

()

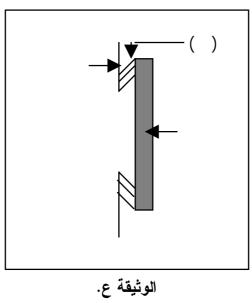
:

تطو تركيز الـ	إنتاج الحرارة	التشكيلات (م)	جريبية	الشروط الت
ATP				
			$co^{2+} + ATP +$	1
ATP				
			$CO^{2+}$ + ATP +	2
			+ ATP +	3
			$co^{2+}$	
			ATP +	4

— 1

. ATP

$$(4)$$
 — 3



## 7 - أجوبة التصحيح الذاتي:

	لجواب 1:
	: — 1
:	- 2
-3- $-2$ -	<b>-</b> 1
-6- H - 5-	— 4
-10- $-9-Z$ $-8-$	-7
	<del>-</del> 3
·	:
	_
H Z	_

•

	حالة الاسترخاء			ر	حالة التقلص	
		_				-
		_				-
		1/2 -				1/2 -
	Н	-			Н	-
		-				-
: (	)			(9)	ATP	<del>-4</del>
			.(		)	

.( ) :( ) (10) ATP -

: ( ATP -5

### التضاعف الخلوي

أهداف الدرس: -

-

\_

المراجع الخاصة بهذا الدرس:

المدة اللازمية من الدرس: 15

الوسائل اللازمة تحضيرها:

## تصميم الدرس

- تمهید.
- 1 دراسة الإنقسام الخيطى في خلايا القمة النامية لجذر البصل.
  - 2 دراسة الإنقسام الخيطي في الخلية الحيوانية.
    - 3 الصبغيات.
    - 4 الإنقسام المنصف.
  - 5 ما فوق البنية للنواة والجسيم المركزي
    - 6 خلاصة.
    - 7 أسئلة التصحيح الذاتي.
    - 8 أجوبة التصحيح الذاتي.

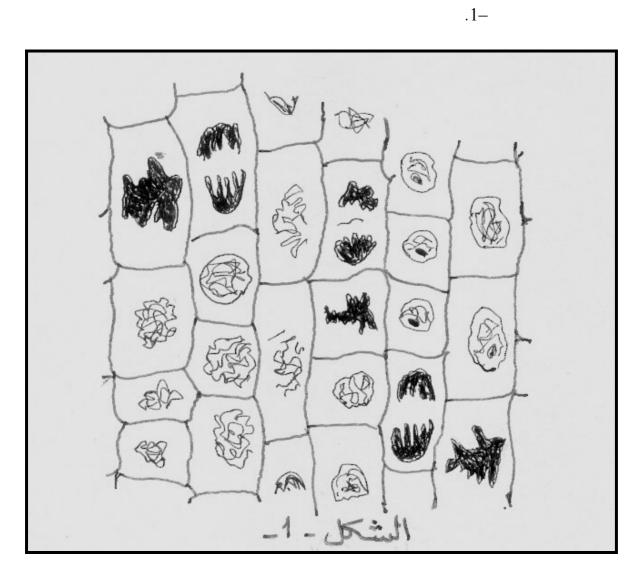
•	•	A	•	7
•	7	*	~	_

-أ - الإنقسام اللخيطي (المباشر): ب - الإنقسام الخيطي (غير مباشر): ( ) ج - الإنقسام المنصف:

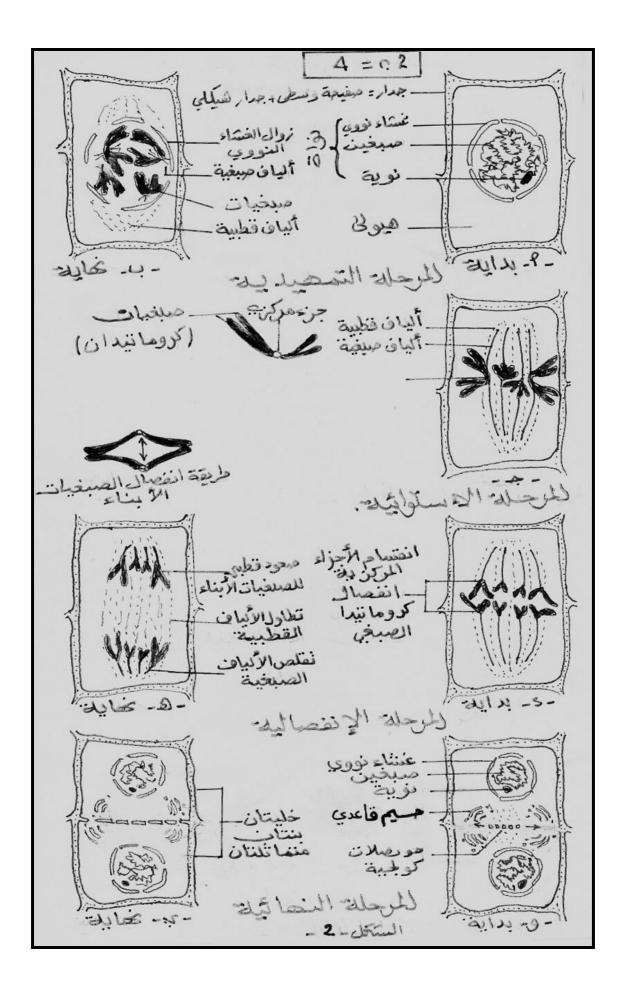
## 1 - دراسة الإنقسام الخيطي في خلايا القمة النامية لجذر البصل:

- التجربة:

### الملاحظة:



-2-

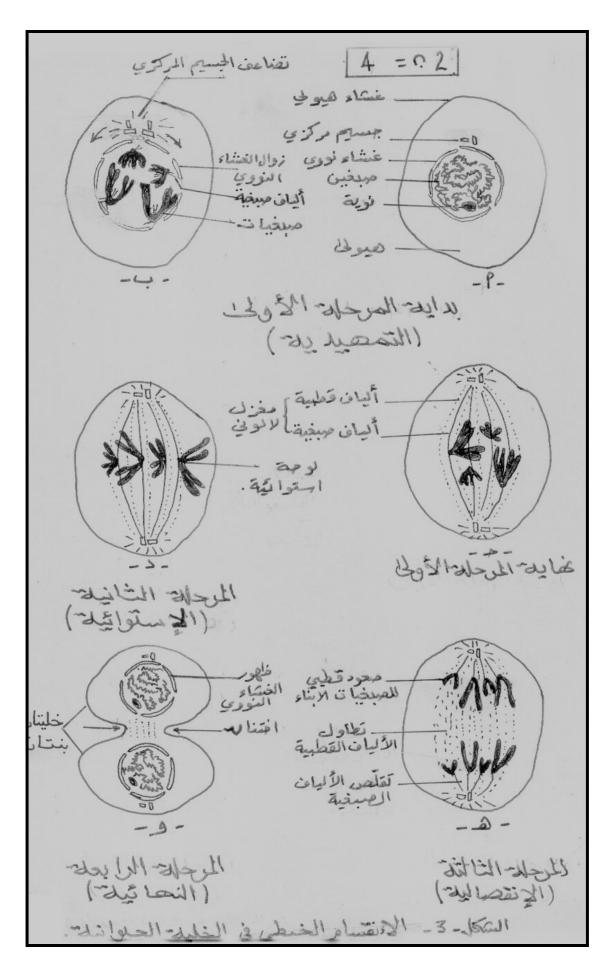


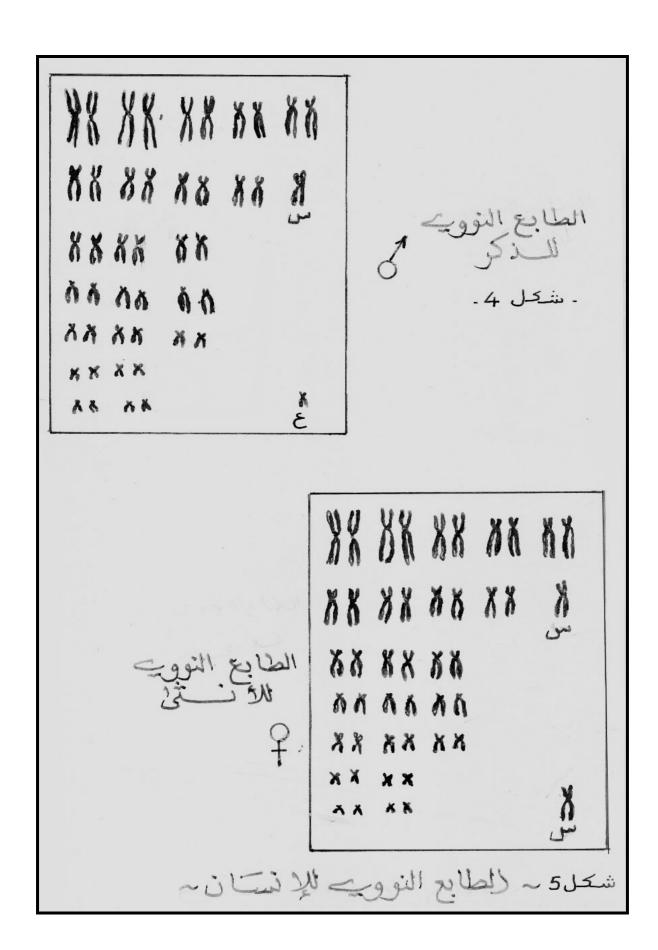
المرحلة الأولى (التمهيدية):		
(		
•	)	(
المرحلة الثانية (الإستوائية):		
)	(	
المرحلة الثالثة (الإنفصالية):		
	)	(

```
-المرحلة الرّابعة (النهائية):
) .(
```

# 2 - الإنقسام الخيطي في الخلية الحيوانية: .3 الخلاصة: - الطابع النووي: (4.5) ( ) 2)

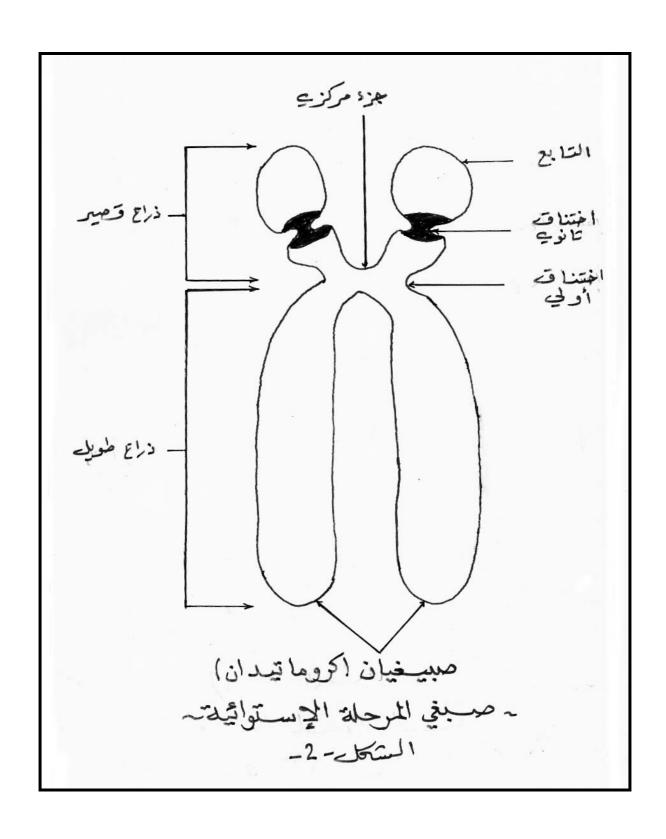
( )



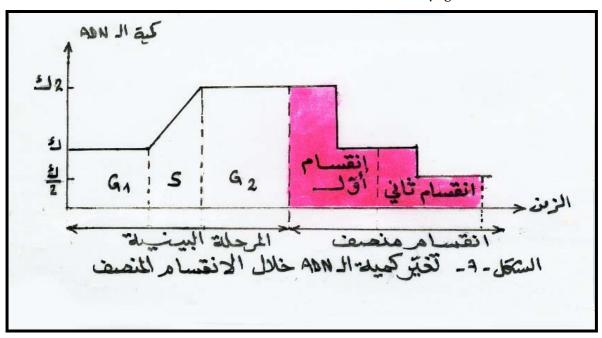


الخلايا التناسلية	الخلايا الجسمية	الكائن الحيّ
23 =	46 = 2	
04 =	08 = 2	
39 =	78 = 2	
08 =	16 = 2	
10 =	20 = 2	
50 =	100 = 2	

### 3 – الصبغيات:

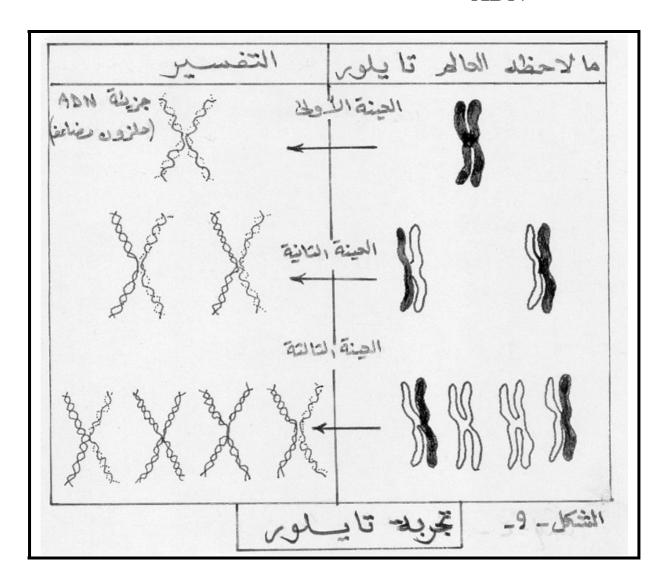


.-8-



ADN

### - تضاعف الـ ADN -



.9

التّفسير:

النتيجة:

ADN : ADN

ADN

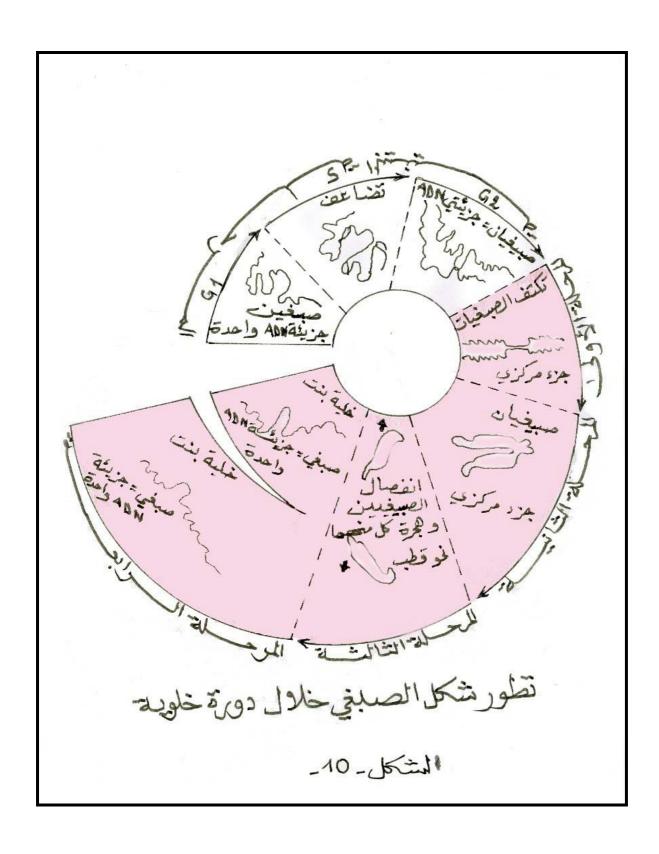
تطور الصبغي خلال دورة خلوية:

- ففي المرحلة البينية:

. ADN

- مرحلة الإنقسام الخيطي:

.10



## 4 - الإنقسام المنصف:

```
)
                                     (. . . .
                              . ()
        ( )
                  (2)
                         أ — الإنقسام الإختزالي:
                    المرحلة الأولى [ (التمهيدية):
( )
                 - المرحلة الثانية I (الإستوائية):
                  -المرحلة الثالثة I (الإنفصالية):
                      (2)
```

- المرحلة الرابعة I (النهائية):

( )

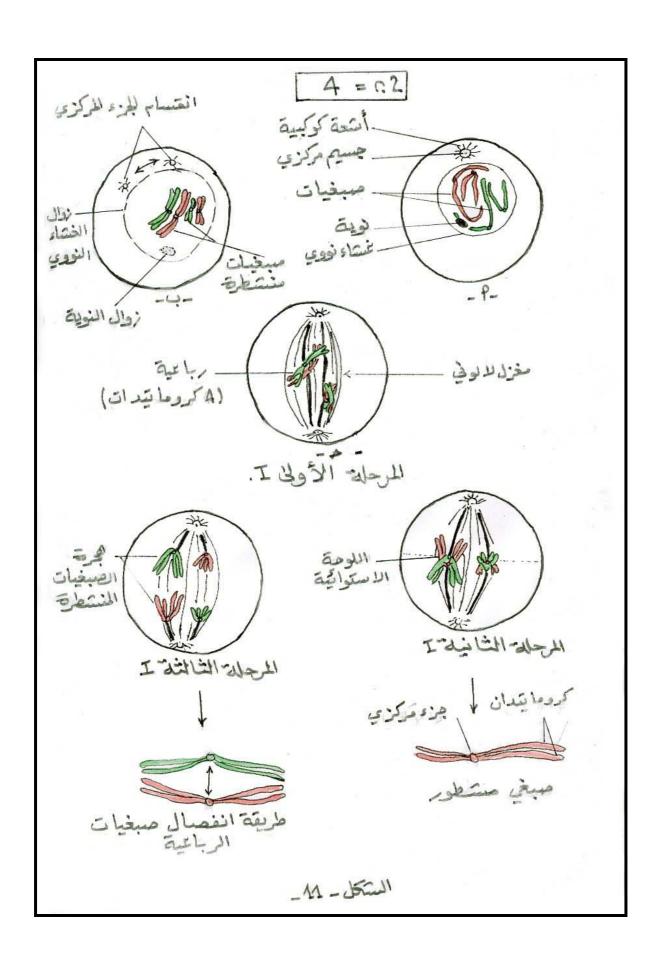
- الإنقسام المتساوي:

- المرحلة الأولى II:

- المرحلة الثانية II:

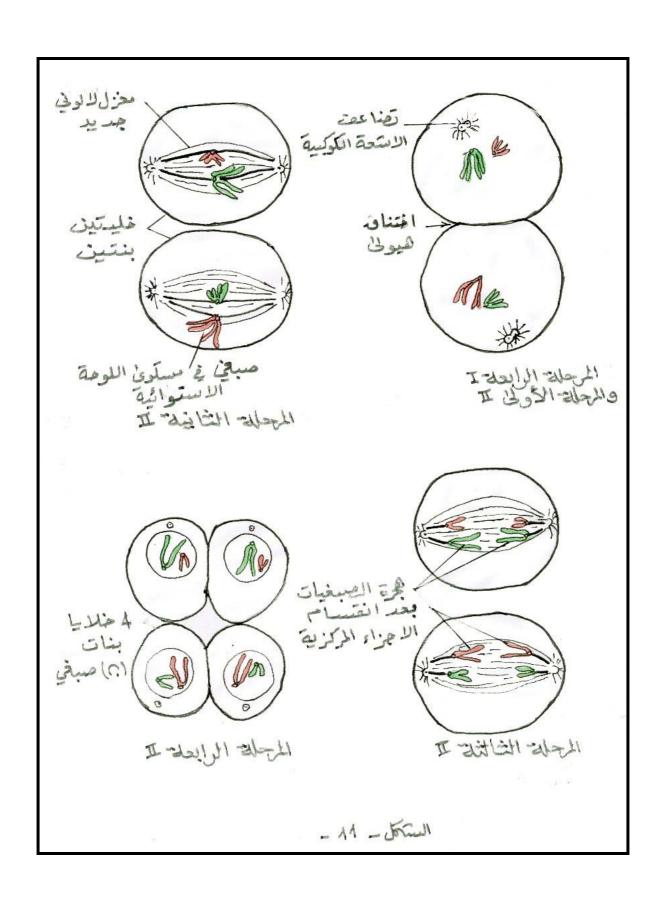
- المرحلة الثالثة III:

. ()



المرحلة الرابعة II: . ()

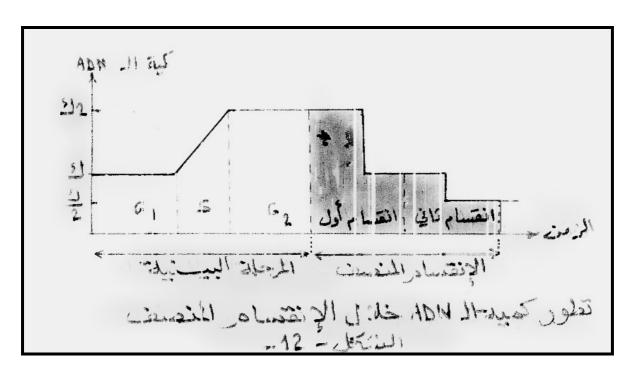
.11



- تطور كمية الـ ADN خلال الإنقسام المنصف :  $ADN \label{eq:ADN}$  . ADN . ADN

/2 ADN

ADN 12



## 5 - ما فوق بنية النواة:

:

-غلاف نووي :

1000 — 250 . - 13 : (الكروماتين) - الصبغين (

.ADN

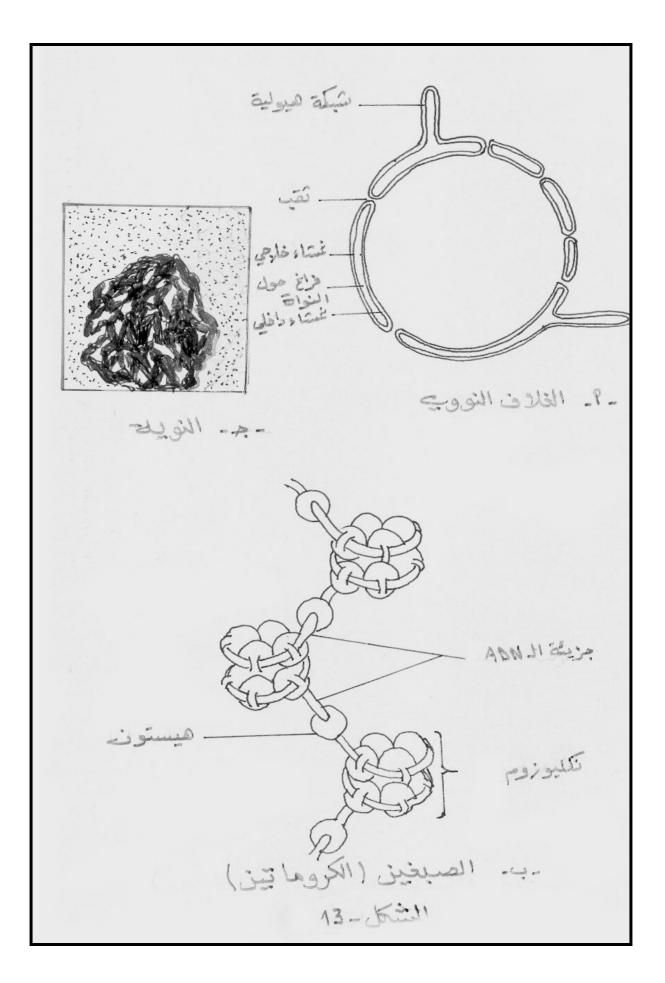
-13-

- النوبة:

(U 3 - 1)

ARN

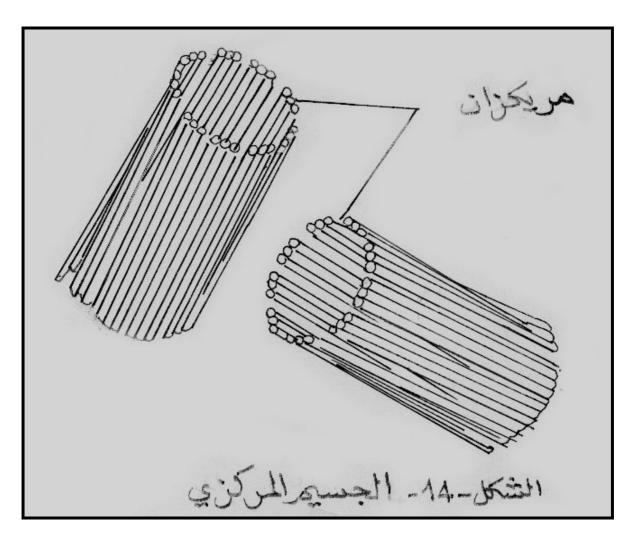
. -13— .



- البلازما النووية:

- ما فوق بنية الجسيم المركزي:

.-14-



### 6 - الخلاصة :

(ARN ADN )

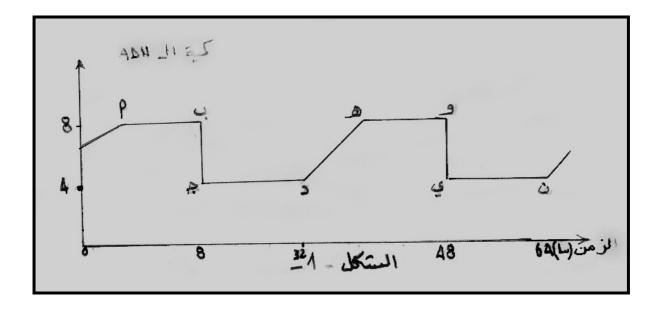
-

.( )

### 7 - أسئلة التصحيح الذاتي:

ADN -I

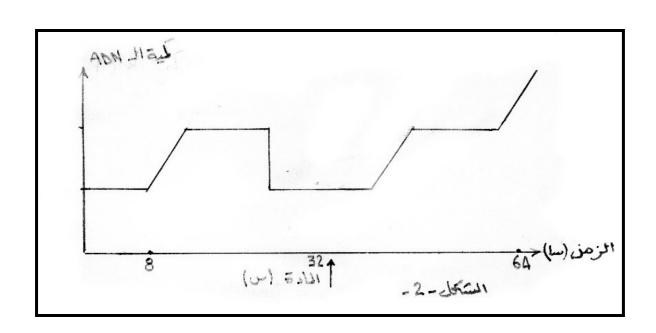
-1-



•

32 = ( )

-2-



( )

ADN -— — 2

المطبوب .

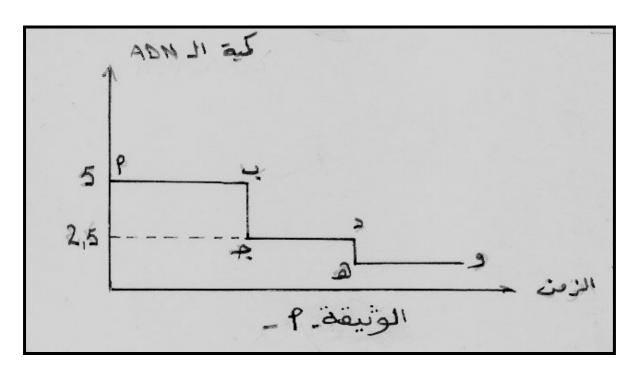
(.300 =

A + T C + G

ADN  $-- \qquad -3$   $. \qquad 6 = 2$ 

-

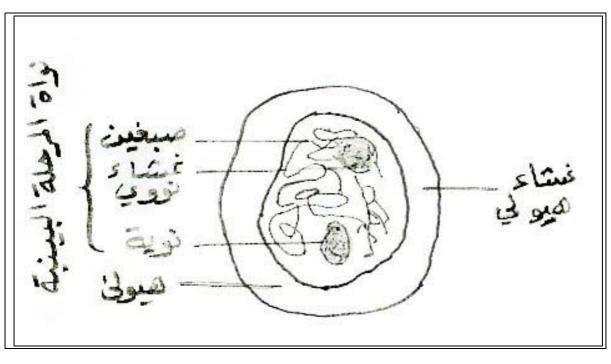
. ADN



-4

# 8 - أجوبة التصحيح الذاتي:

```
G1 \qquad \longleftarrow \qquad \qquad (-1)
-S \qquad \longleftarrow
+G2 \qquad \longleftarrow
G2 \qquad \qquad (
```



( )
ADN
. ( )

-2



26  $.7800 = 300 \times 26$ :  $2,25 = \frac{9+9}{} = \frac{A+T}{}$ : 4 + 4 C + GG2 (-(3).ADN .( 2 = ADN: ( ) 2 ADN 6 = : ( ) 3 = ADN: ( ) ADN 3 = /2 = ADN. 3 = = ADN 3 = () : ( ) . /2

#### 4 - المقارنة :

الانقسام المنصف	الانقسام الخيطي
<b>—</b> 1	. —1
	-2
	-3
-2	
•	
-3	•
•	

### إنتقال الصنفات الوراثية

الهدف من الدرس:

-

المراجع الخاصة بهذا الدرس:

المدة اللازمية من الدرس: 12

الوسائل اللازمة تحضيرها:

## تصميم الدرس

#### تمهيد

- 1 أعمال مندل في الهجونة الأحادية.
  - 2 التصالب الإختياري.
- 3 أعمال مندل في الهجونة الثنائية.
- 4 الدعامة الخلوية للعوامل الوراثية.
  - 5 حالات لا توافق قوانين مندل.
    - 6 الإرتباط.
      - 7 العبور.
    - 8 الخريطة المورثية.
    - 9 أسئلة التصحيح الذاتي.
    - 10 أجوبة التصحيح الذاتي.

تمهید:

1822 22 " "

1868 - 1857

1869 - 1868 Pisum sativum 1880

# 1 - أعمال مندل في الهجونة الأحادية:

	- تعريف الهجونة الأحادية:
	( )
•	7 . E. 7
	- تجربة ماندل في الهجونة الأحادية :
	-
	- المرحلة الأولى للتجربة:
(	)
	المرحلة الثانية للتجربة :

(

.1 .

النتيجة:

المرحلة الثالثة من التجربة:

253

: 7324 . 5474 -

. 54/4 - 1850 -

تفسير نتائج الجيل الثاني:

:

% 25  $\frac{1}{4} \cong \frac{1850}{7324}$ 

-

% 75 
$$\frac{3}{4} = \frac{5474}{7324}$$
 (3)

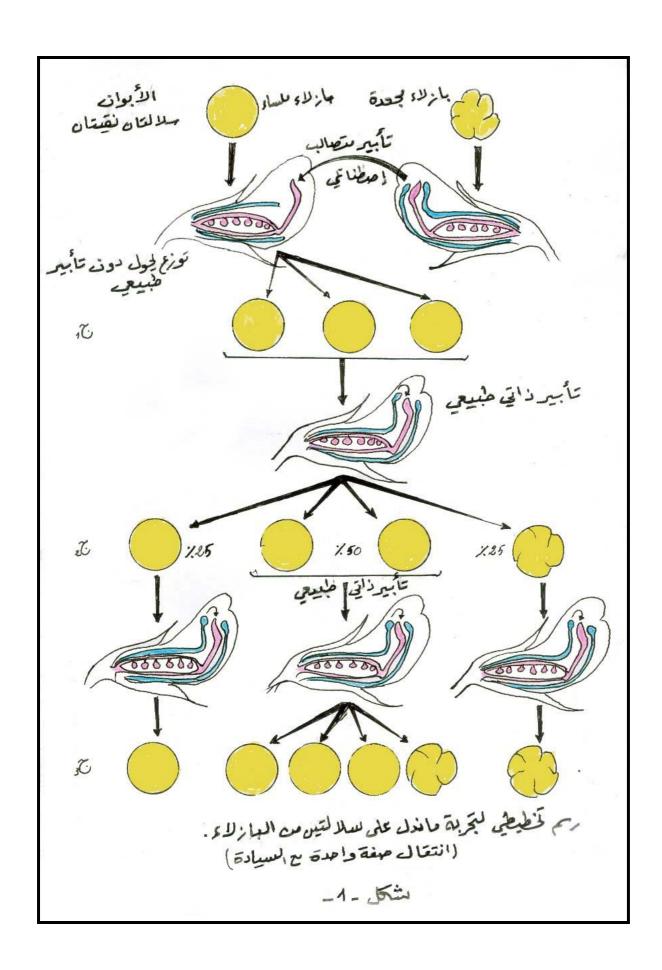
. 1/4 3/4:

( )

•

المرحلة الرابعة للتجربة:

: ( )



<del>-</del>

3/4

. - الصنفة السنائدة :

.% 75 % 100

- الصَّفة المتنحبة :

.% 25

تمثيل نتائج تجربة ماندل بعوامل وراثية:

: " "

н и

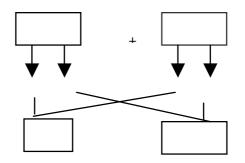
н н

пп п

и и

:

." " " "



% 100

:

· ·

•

النمط الظاهري:

النمط التكويني:

			اثل اللّواقح:	الفرد المتم
	11 11		п	
			اين اللواقح:	الفرد المتب
	."	п		
	и и			
	:			

:

النسبة المئوية	النمط الظاهري	نمط اللواقح	النمط الوراثي	أفراد الجيل
				الثاني
% 25				1/4
% 50				2/4
% 25				1/4

إستنتاج:

:

قانون ماندل الأول:

تشابه هجناء الجيل الأول:

.

قانون ماندل الثاني:

نقاوة الأعراس:

.

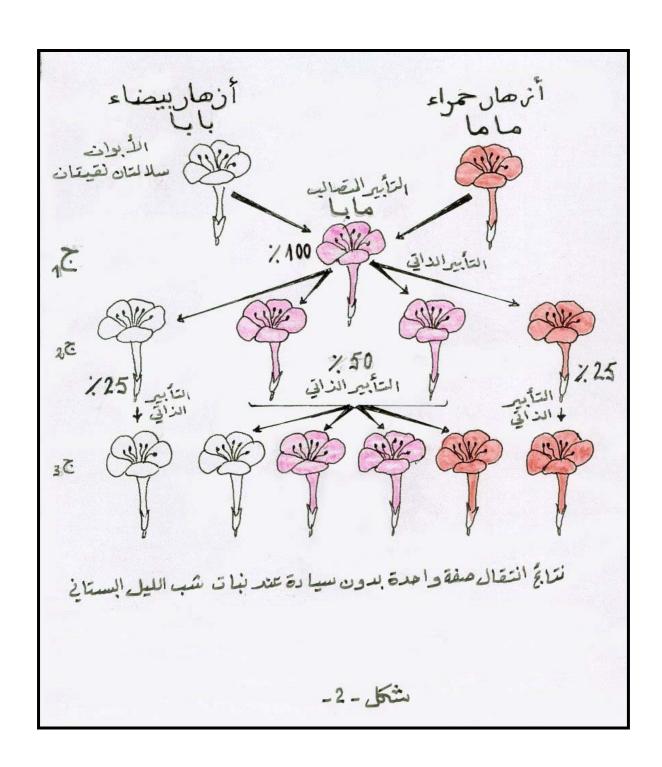
% 25		4/ 1
% 50		4/2
% 25		4/1

### 2 - التصالب الإختياري (التراجعي):

مثال: . ( : الحالة الأولى: % 100 الحالة الثانية: % 50

%50

الهجونة الأحادية بدون سي	ادة (نمط اللارجحان)	: ( ،			
				•	
مثال:					
- المرحلة الأولى:		)	( 2		
النتائج:				·	
- المرحلة الثانية :		. )			. (
)	.( 2			·	



#### - النتائج:

.

. % 25

. % 25

. % 50

- ملاحظة : .( ) 3 - أعمال ماندل في الهجونة الثنائية تعريف الهجونة الثنائية: تجربة ماندل في الهجونة الثنائية: المرحلة الأولى: السلالة الأولى: السلالة الثانية: .( 3 ).

الإستنتاج:

.

المرحلة الثانية :

15

•

. 3

. 315 -

. 108 -

. 101 -

. 32

الطريقة الاحصائية لتجربة ماندل:

556

:

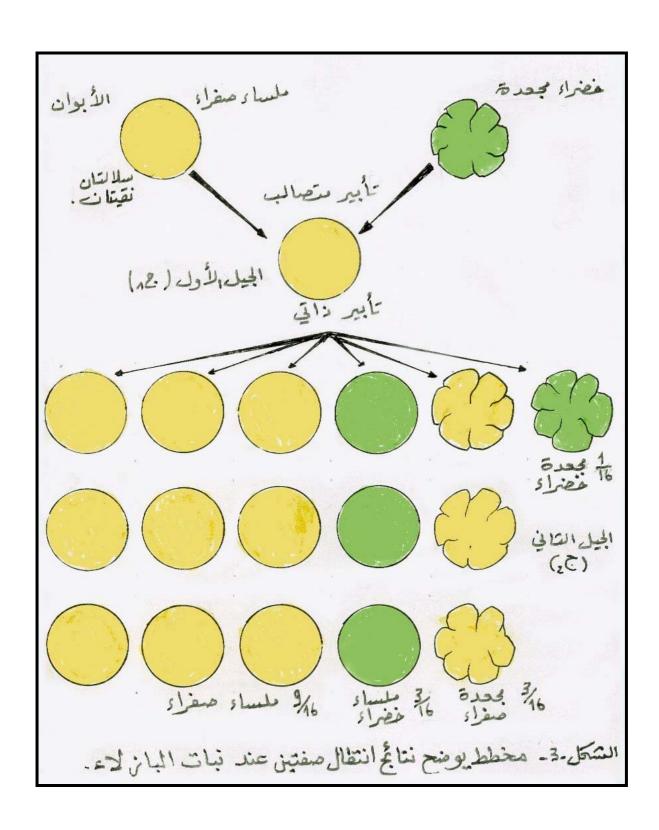
· \*

 $\frac{9}{6}56$  . 6 =  $\frac{100}{556}$  × 315

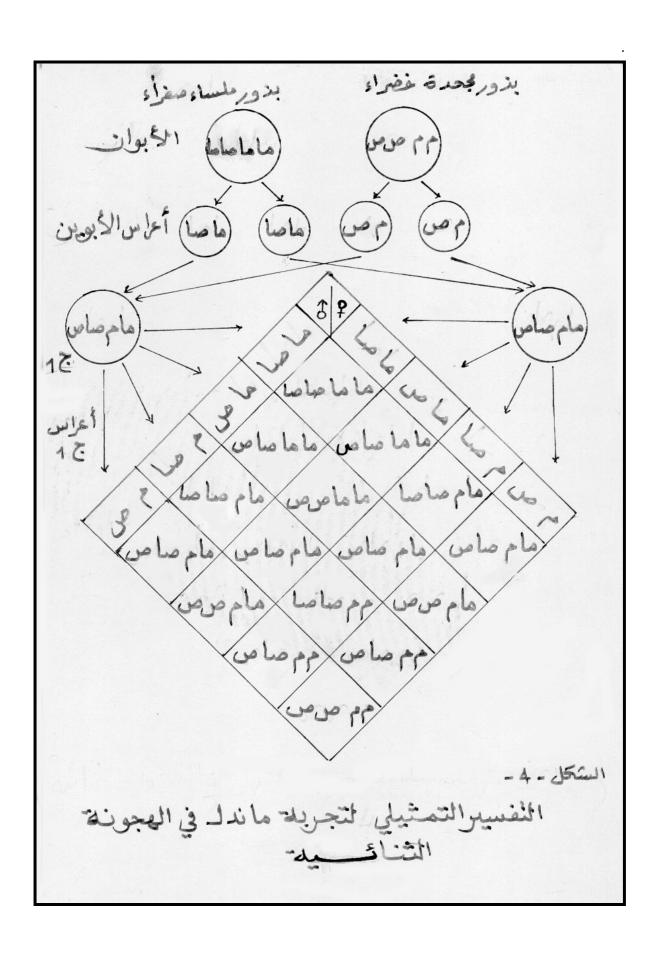
البذور الملساء و الخضراء:

البذور المجعدة و الصفراء:

البذور المجعدة و الخضراء:



```
(
09
         04
```



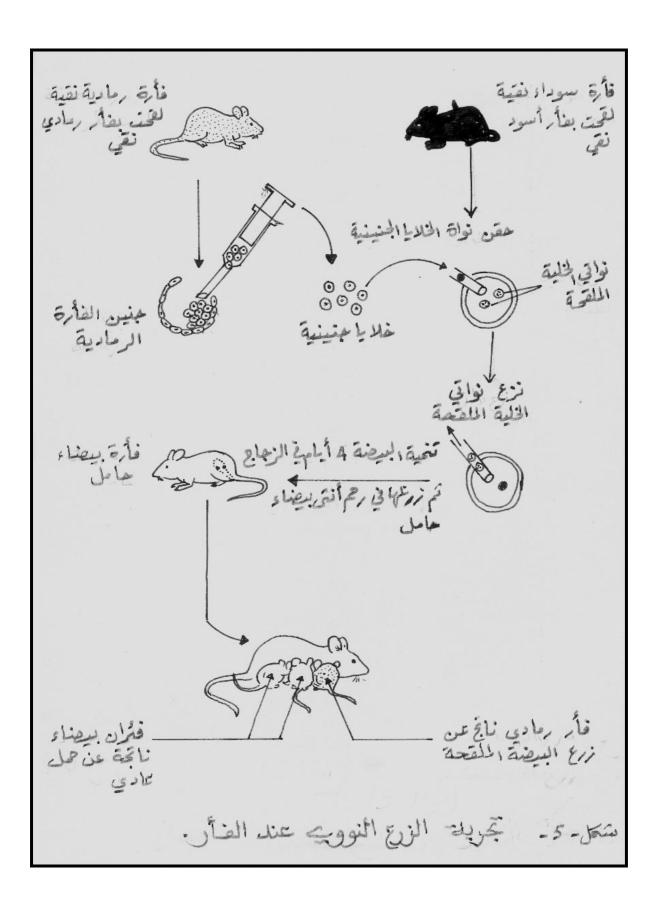
النسب المئوية للأنماط	نسب الأنمط التكوينية	نسب الأنماط الضاهرية
الظاهرية		
	16/1	
% 56.65	. 16/2	10/9
	16/2	10/7
	16/4	
%19.42	16/1	16/3
	16/2	
%18.16	16/2	16/3
	16/1	
%5.7	16/1	16/1

# 4- الدعامة الخلوية للعوامل الوراثية:

تجربة الزرع النووي عند الفأر:

.(

.5 .



لتفسير:

.

النتيجة:

.

الفرضية الصَّبغيَّة:

1902 " " ( )

« » 1910

:

سلوك الصبغيات	سلوك العوامل الوراثية
- 1	- 1
- 2	- 2
- 3	- 3

#### -التفسير الصبغي لإنتقال صفة واحدة:

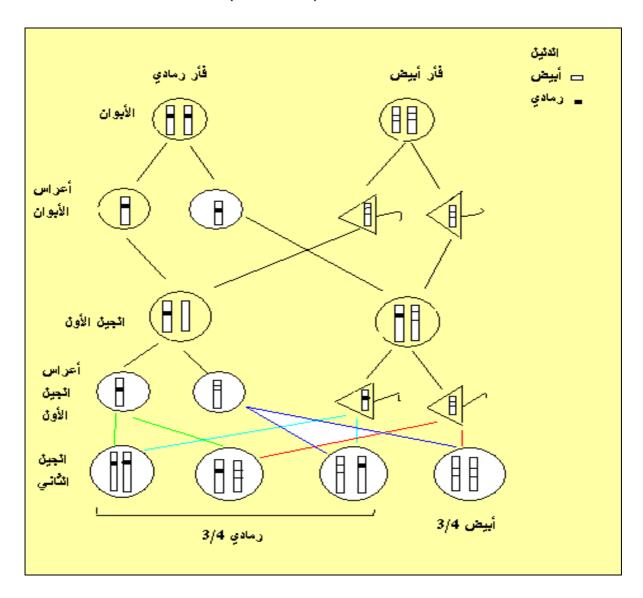
( )

·

:

. % 75 . % 25

.( 6 )

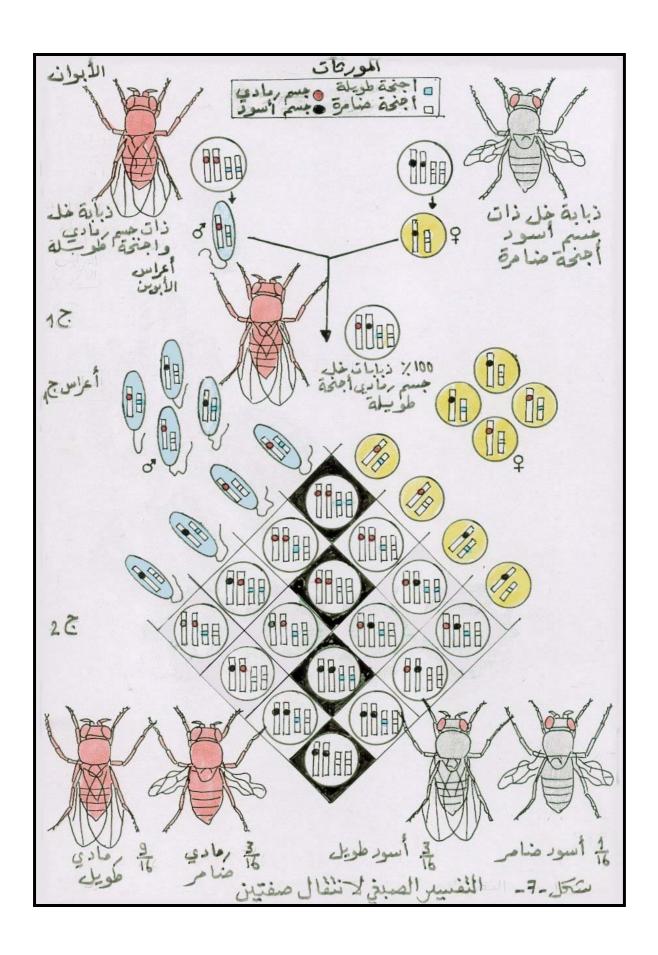


شكل 6: التفسير الصبغي لانتقال صفة واحدة.

#### التفسير الصبغي لانتقال صفتين وراثيتين:

16/1

( - 7 - )



### 5- حالات لا توافق قوانين ماندل:

6- الإرتباط:

مثال:

2837

.

$$\frac{3}{4} \cong \frac{2130}{2837} \qquad \qquad \frac{1}{4} \cong \frac{707}{2837}$$

% 25 % 75

.( 8

## 7- العبور:

. % 41.5

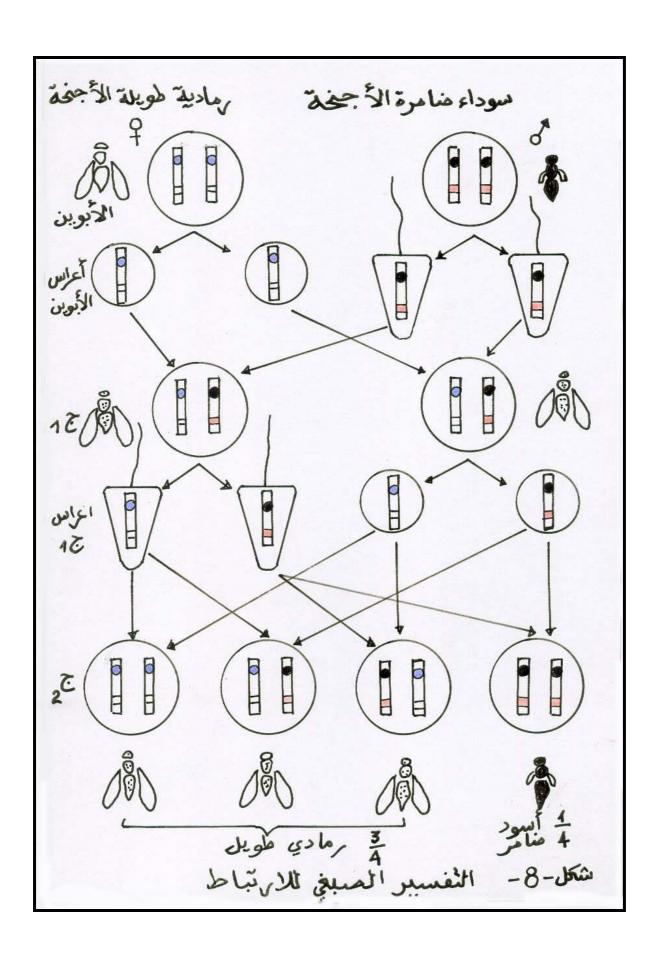
% 41.5 % 83

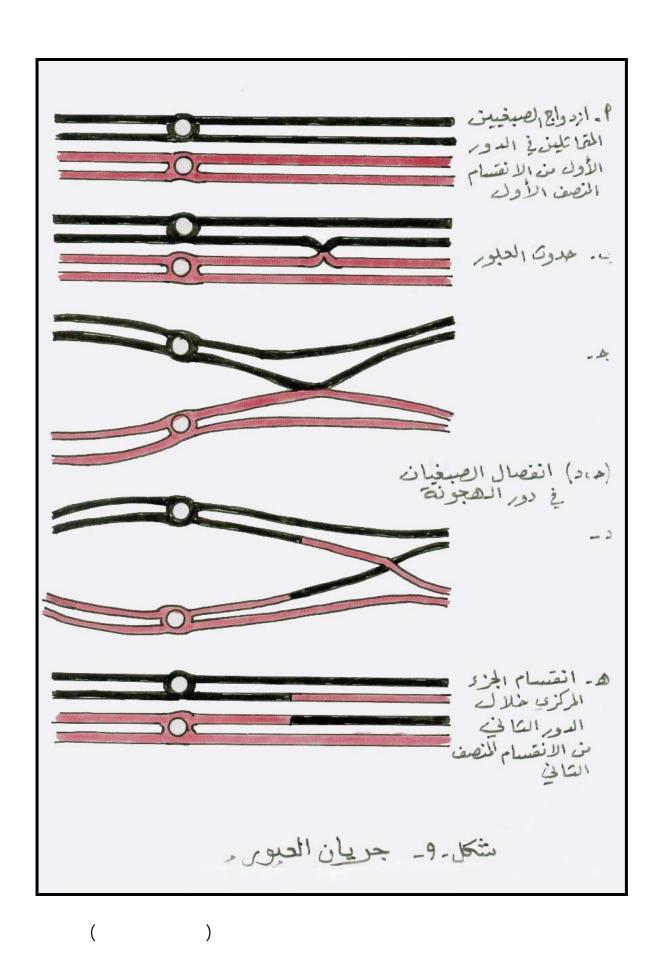
% 8.5 % 8.5

. % 17

التفسير الصبغي للعبور:

.(

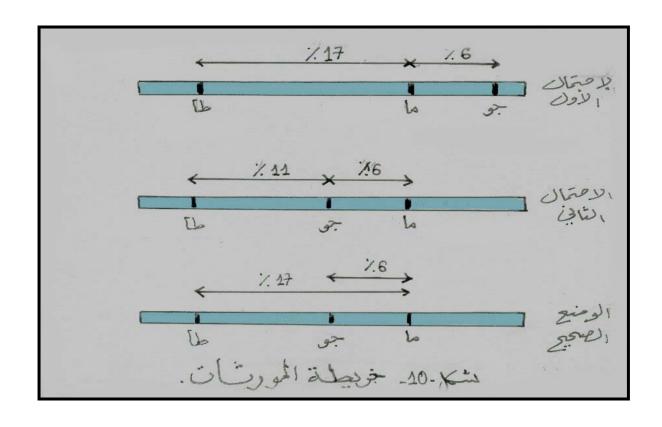




( ) % 17 .(9) الخريطة المورثية: ( % 1 17 17

مثال: (الشكل 10.)

•



# 9- أسئلة التصحيح الذاتي:

				- 1
	·			
		•	_	
			_	
				- 2
			•	_
				_
				-
				2
				- 3
				_
:		100		-
			77 -	
			23 -	
			•	
				- 4
	:			
				286
				98

. – 1

-.

- 2

:

. 350 -. 335 -

. 115 -. 111 -- 1

- 1 . - 2

# 10 - أجوبة التصحيح الذاتي:

- - 1

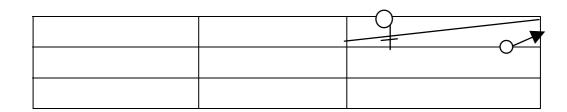
п п п

-

: -

· -

: -



. -

% 25

% 25 -

% 50 -

. -

%25 -

% 25

%50 -

- -2

( 3)

( 3)

%100

•

:

 $\mathbf{x}$ 

%100

. %75 . %25

: -

. %25 . %25

. %50

: - -3

<del>-</del>

<del>-</del>

<u>-</u>

. -

, =

: -

. % 25-

. % 25-

. %50-

:

. 100:

.%77 =100 /100\*77: -

%23 = 100/100\*23:

- 1 - 4

:

$$9 - 25$$
 . 15 =  $\frac{100}{513} \times 129$ 

$$\frac{9}{6}$$
 74 . 46 =  $\frac{100}{513}$  × 383

$$131 = 33 + 98 =$$

$$0.5 = \frac{100}{513} \times \frac{131}{513}$$

.

•

#### 2 - تحليل نتائج التصالب:

.

#### \* الطريقة العملية:

. 513

$$\frac{100}{55}$$
 . 75 =  $\frac{100}{513}$   $\times$  2 . 86

=

=

$$0.06$$
 . 4 =  $\frac{100 \times 33}{513}$ 

#### \* جدول التضريب:

		<b>♦</b>

## \* مقارنة النتائج:

الاستنتاج	النسب العملية	النسب	الأنماط التكوينية	الأنماط
		النسب الإحصائية		الظاهرية
	%55.75	16/ 9	2 2 4	
//	%19.10	16/3	2	
	% 18.74	16/3	2	
	70 10.71	10/3	2	
	%6.4	16/1		

- - 1 - 5

3)

99

- 1 - 6. 2 - النمط الظاهري للإباء: x ( X ) x (

100

## الطبيعة الكيميائية للمورثة وآلية عملها

الهدف من الدرس:

\_

\_

\_

\_

المدة اللازمة من الدرس: 08

الوسائل اللازمة تحضيرها:

المراجع الخاصة بالدرس:

## تصميم الدرس

- تمهيد.
- 1 أعمال مولر.
- 2 الطبيعة الكيميائية للمورثة.
  - 3 العلاقة بين المورثة والانزيم.
    - 4 آلية عمل المورثة.
    - 5 تنظيم التعبير المورثي.
      - 6 الهندسة الوراثية.
      - 7 أسئلة التصحيح الذاتي
    - 8 أجوبة التصحيح الذاتى.

تمهید:

## 1- أعمال مولر:

1926

الطفرة الوراثية:

## 2 - الطبيعة الكيميائية للمورثة:

أعمال غريفيث:

1928

نمط أول :نمط ثانٍ :

(S) ()

(R) () ( - 1

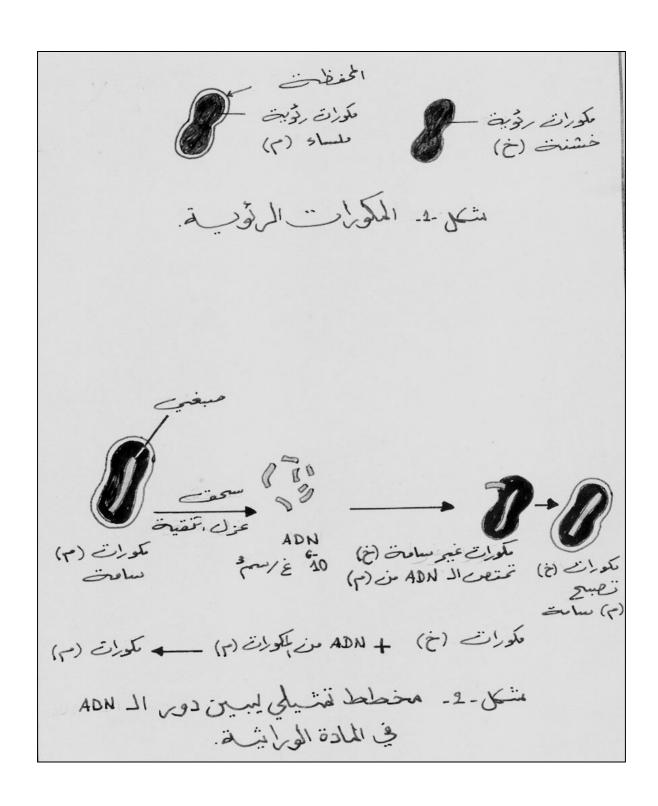
مكورات (م) حدد مع مكورات انم معنوله	مكورات ام ا مقتولة بالحارة	مكورات(خ)	مكورات (م)	نمط المكورات	
حقن	حتن	حتن	حقن	337	
Con C		ans?		. 6.	
يموت الفاس ويي دمه توجد	الفناس	الفنائر المنائر	يموت الفأس	35	

( )

( )

. (4) ( )

			( )	+	( )
( )		( )		( )	- النتيجة:
( )			(	متحولة: )	– طبيعة المادة ال
		. 1942 :			-
( )	( )		ADN		



-الملاحظة:

. ()

				( )	АΣ	نفسیر : NO	<i>–الــُ</i>
ADN	( )	( ) ←( )	·		( )		
	. – 2	·		ADN		تيجة:	<i>–الــ</i> :
			الانزيم:	مورثة و	بين ال	العلاقة	-3
п	11 11	11		: 1948			-
)				(			
		. (	)				

-تعريض النيوروسبورا للأشعة السينية:

. ( )

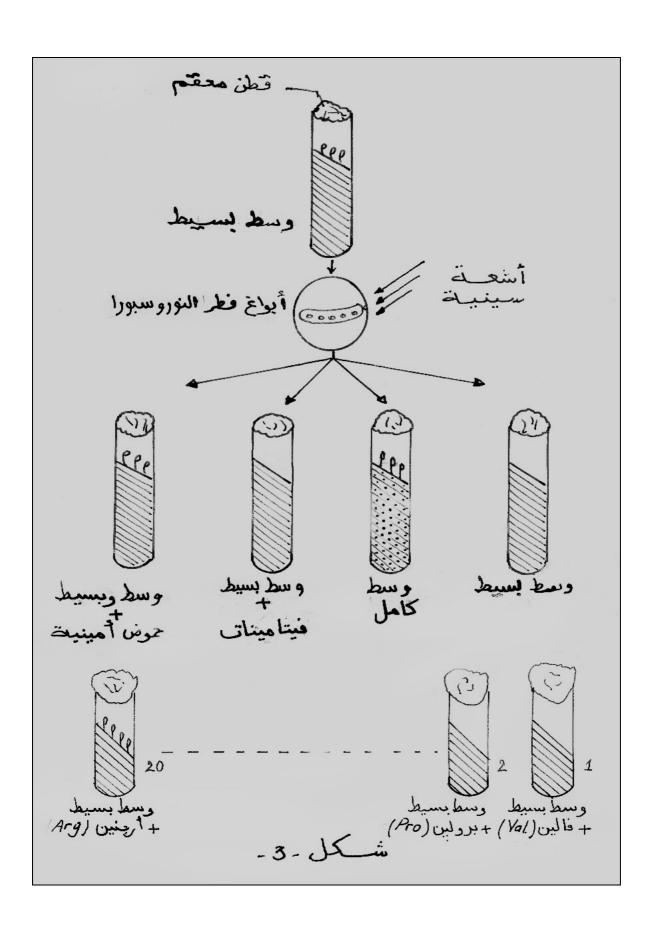
( ) :

. + -

. -

الملحظة:

- 3 -



النتيجة:

•

-تجربة: ( 20 )

.( Arg<sup>+</sup>)

 $(Arg^{+}) (Arg^{-}) (Arg^{-}) x (Arg^{-})$ 

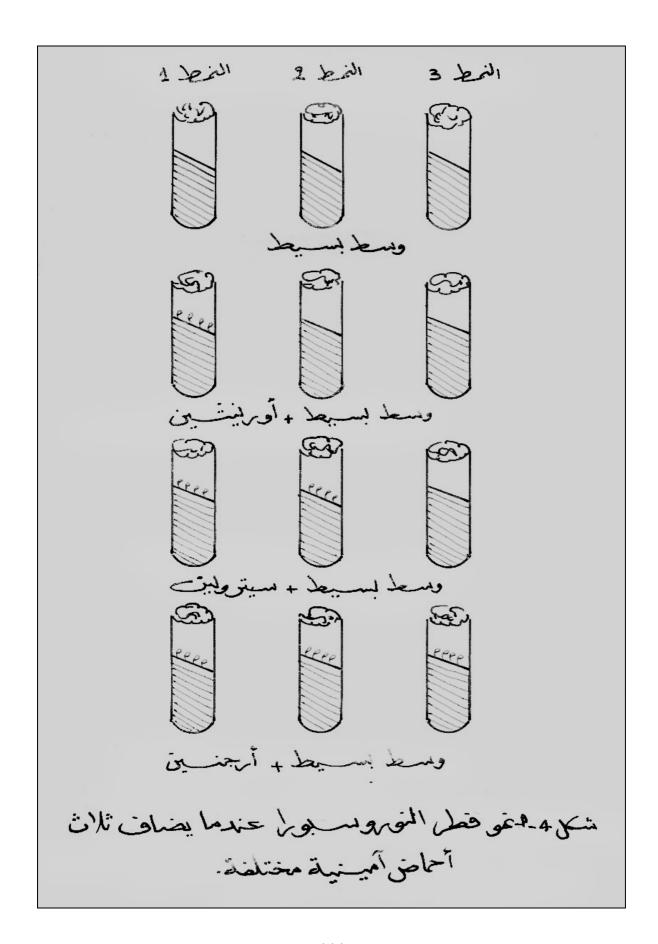
<del>-</del>

( Arg<sup>+</sup> Arg<sup>-</sup> )
Arg<sup>+</sup> 3 Arg<sup>-</sup> 1

(Arg<sup>+</sup>)

. (Arg)

- 4 -- - - 4 -



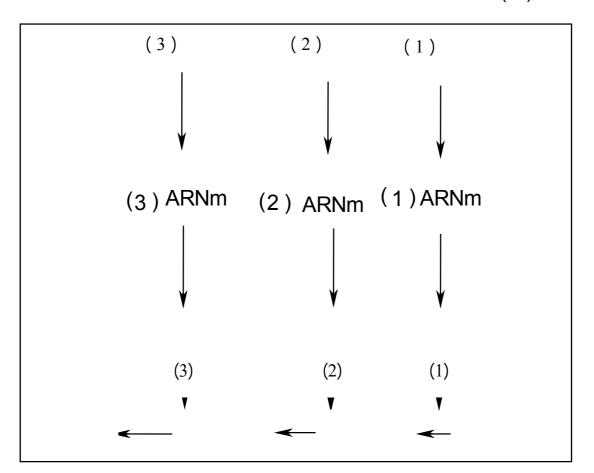
- النتيحة:

.

III	II	Ι		
-	-	+	+	
-	+	+	+	
+	+	+	+	
+	_	-	+	

(+) -

( - ) -



شكل - 4 - ب - مورثة واحدة إنزيم واحد.

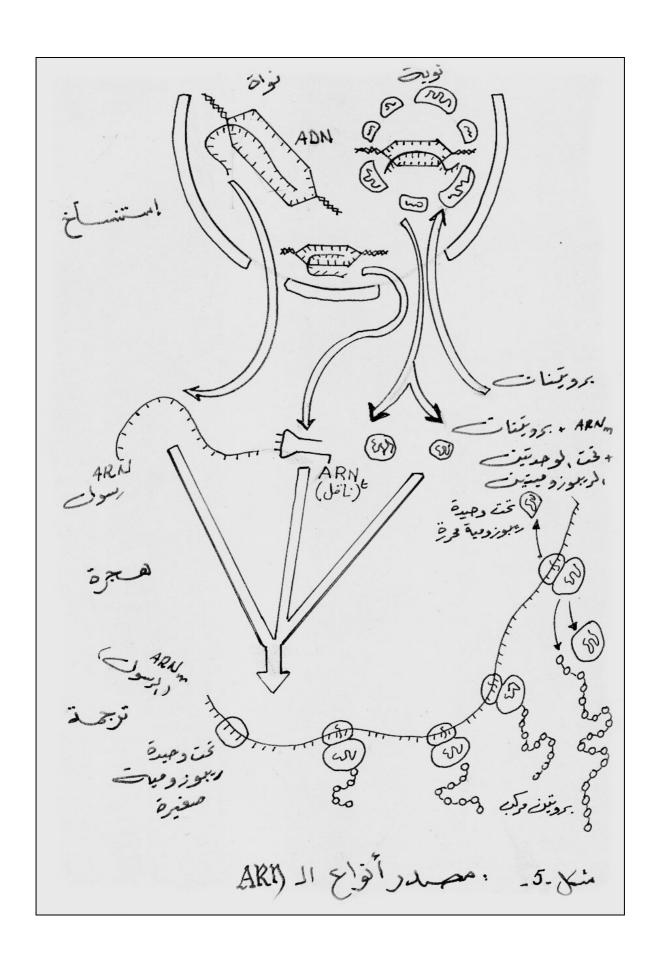
## 4 - آلية عمل المورثة:

ADN

## - أنواع الـ ARN :

ية	مماض الريبية النوو	أنوع الأد	معطيات حول
ARN	ARN	ARN	معطيات حول الحمض الريبي النووي
0.5	15	80	
	<sup>4</sup> 10 x 2.5	<sup>3</sup> 10 x 1.2	
	85 - 75	3700	
	60	3	
	-		
		ARN m	

جدول يلخص الأنواع الثلاثة للـ ARN



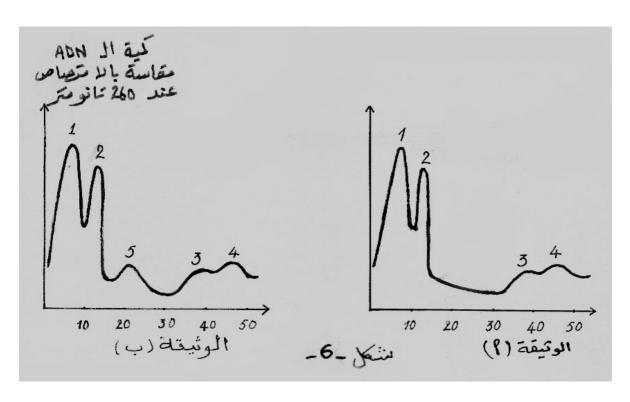
ARN

( ) ( )

ARNt 3 2 1

ARNr 4

ARNm 5



ARN ARN

(5) (4 3 2 1) -

ARN

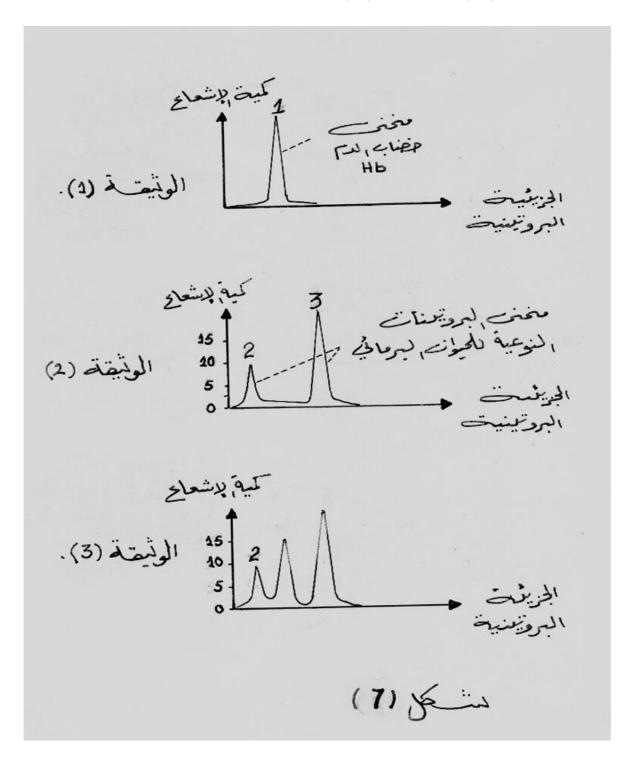
. ARN

ARN -

÷

#### - تجربة أولى:

(7) (1)



```
- التجربة الثانية:
                        (1)
                                      (3 2)
. (2 - 7 )
                                                 - التجربة التالثة:
                                                 ARN
           7 3
ADN
                                              ARN :
                                                  الشفرة الوراثية:
                                           ARN
     ADN
            4
                                                        A,U,G;C
20
           4)
                                              (
20
          ( ARN _{M}\leftarrow ADN )
                                              - إسم الشفرة الوراثية:
                                                 - مفهوم الرامزة:
                                                 ARN_{m}
                                                   4
                                                           ARN<sub>m</sub>
```

AAU	AAC	AAG	AAA
AGU	AGC	AGG	AGA
ACU	ACC	ACG	ACA
AUU	AUC	AUG	GUA
GAU	GAC	GAG	GAA
GGU	GGC	CGG	GGA
GCU	GCC	GCG	GCA
GUU	GUC	GUG	GUA
CAU	CAC	CAG	CAA
CGU	CGC	CGG	CGA
CCU	CCC	CCG	CCA
CUU	CUC	CUG	CUA
UAU	UAC	CAG	UAA
UGU	UGC	UGG	UGA
UCU	UCC	UCG	UCA
UUU	UUC	UUG	UUA

AU	AC	AG	AA
GU	GC	GG	GA
CU	CC	CG	CA
UU	VC	VG	UA

A
G
С
U

64 = 3 4

2

16 = 24 4 = 14

شكل 8: إكتشاف الشفرة الوراثية

ARNm

16

16 ARN

ARNm

64

......

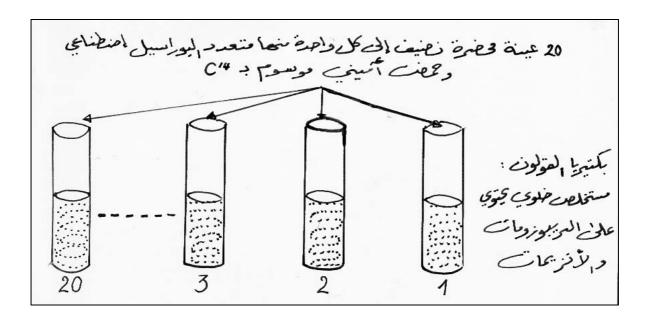
:

ARNm

```
. - 8 -
                 ARN
                                                          1961
                                (9
                     ARN
                                                          ATP
(
                                                 (
                             ARNm \\
                         )
                     UUU
ARNm
                   (Phe)
AAA
  (Lys)
                                       ARNm
                          ARNm
                                                 CCC
       ARNm
                              GGG
                                              (Pro)
                  .(
                           ) (Gly)
                                                       ARNm \\
                                 ACA-ACA - CAC - ACA - CAC
         1963
      AUG
```

.10 UAA UAG - UGA 20

 $C^{14}$ 



(ATP) Mg++

الملاحظة:

النتيجة:

عديد (لببتيد (لمتشكل	ARN ARN	00
Phe Phe Phe Lys Lys Lys Pro Pro Pro Gly Gly Gly	متعدد لا متعدد C	مستخلص بكتيري يحتدي على الريبوزوم واله ATP الريبوزوم واله ARN + احد طفاعي

الشكل- 9 -

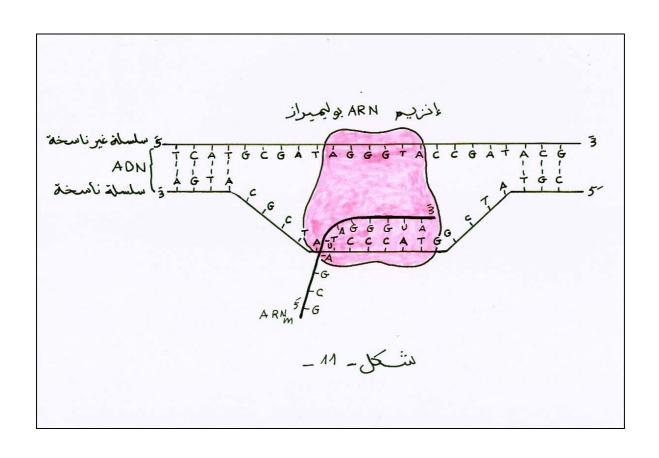
		الحرف الثاني			
	U	C	A	G	
うし	بل الآنت phe من کا بال الاله کا اوس کا اوس کا کا اوس	افن الادن الادم الاص الم الم الاص الم الم الم الم الم الم الم الم الم الم	نیروزین ۲۲۳ نیروزین ۱۹۵۱ ۱۹۸۵ نیروزین ۱۹۸۵ (۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ (۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵ ۱۹۸۵	سیستئین ۹۶ ۱۹۵۷ ۱۹۵۲ ۱۹۵۷ ۱۹۵۸ ۱۹۵۲ ۱۹۵۲ ۱۹۵۲	U A G
9	cuc ley cuma	رولین الم	CAC His curious CAC Gla cuoligle	ده ارجنین و Are ارجنین دهه ( CGG	U CA G
201	AUU AUC AU AUC AU AU A AU G Met wight	ACALINE	AAG 175	AGU Ser سيرين AGC AGA Aro (حنين)	U A G
2	الين الحار ( الله الله ) المار ( الله الله ) الله الله الله الله الله ال	الانتين هام (مدن) الفاقة المام (مدن) الما	GAY Asp July (GAC) GAC GAA] GIY GAB	GGG GGG GGG	UNAG

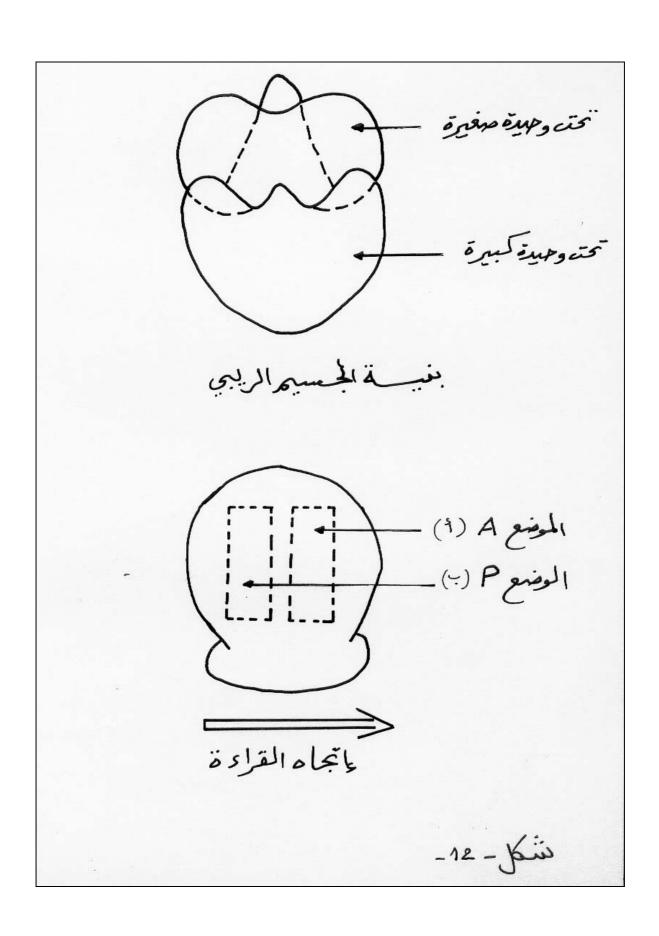
تركيب البرروتين عند بدائيات النوى:

. :

```
ARN
                  ADN
ADN
                      ARN
       ARN
                                         ADN
       ARNm
                                   ADN
                                                .( C-G, A-U)
            ADN
                                        ARN
                                 50
                                                    ARNm \\
                               ADN
                                       (11
       ARN
                     A° 20 - 15
                              % 40
                                             ARN % 60
                             ARN
             ARN
       )
                                                AUG
                                               (
```

(12





- تنشيط الحموض الأمينية: ATP ARN 80 - 70 ( - 13 - ). - تصنع عديد البيبتيد: المرحلة الابتدائية: ARNt ARN ARNmAUG UAC ARNt ARN P مرحلة الاستطالة: ARN ARNm

125

A

P

(P)

.( A )

**ARN** 

ARN

. ARNm

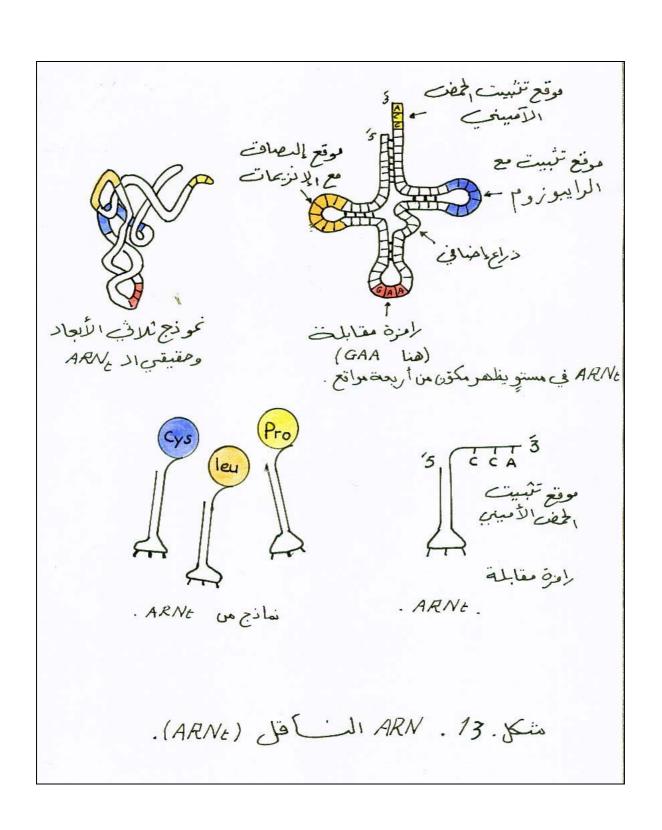
ARN

. -مرحلة النهاية :

(UAA, UAG,UGA):

ARNt .

( 14 )

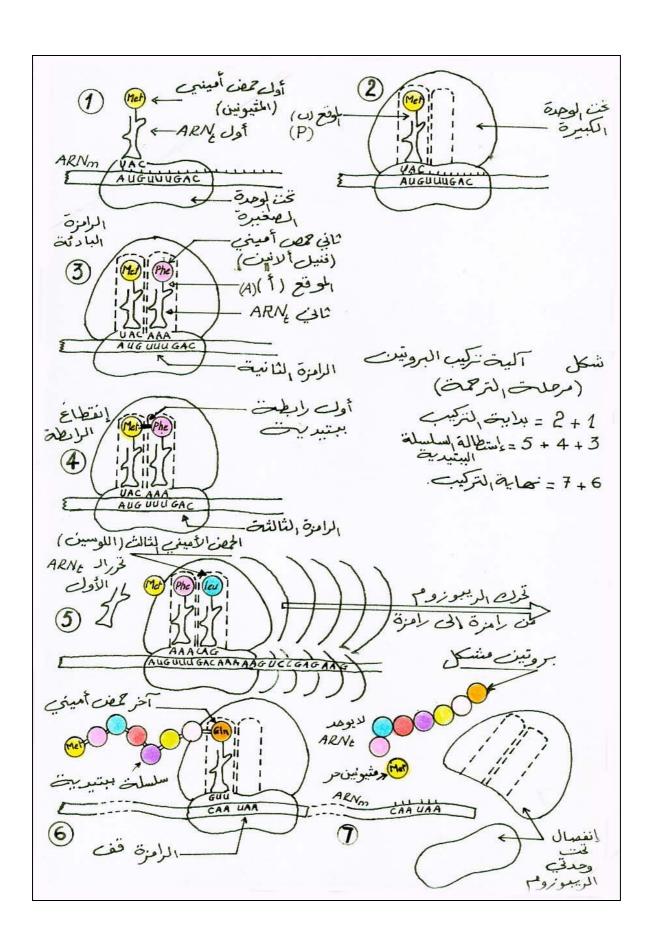


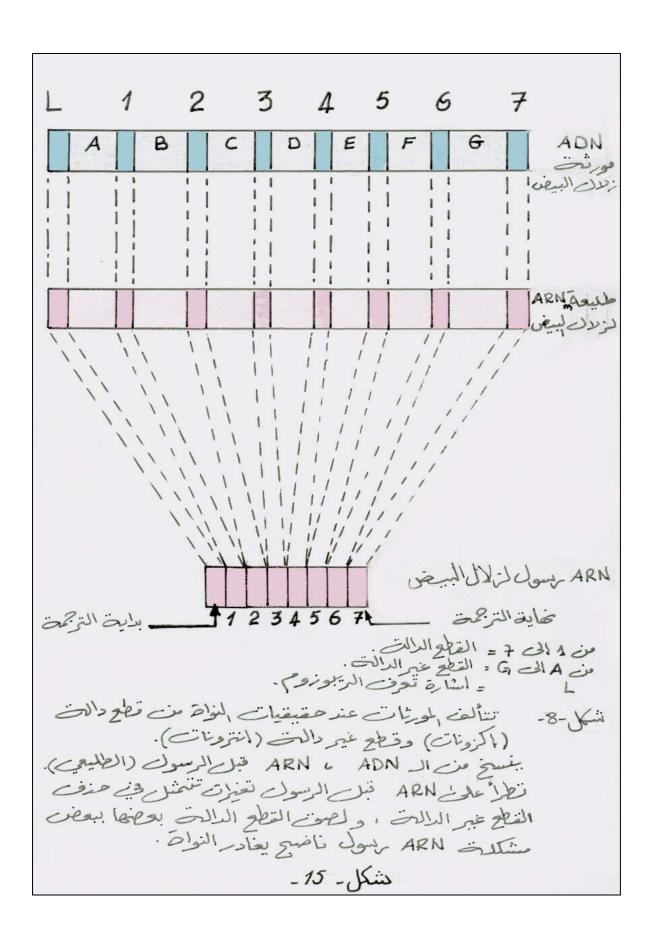
- تركيب البروتين في حقيقيات النوى :
)

ARN ARN

ARN

(15 )





– الطفرة الوراثية :

**%** 1

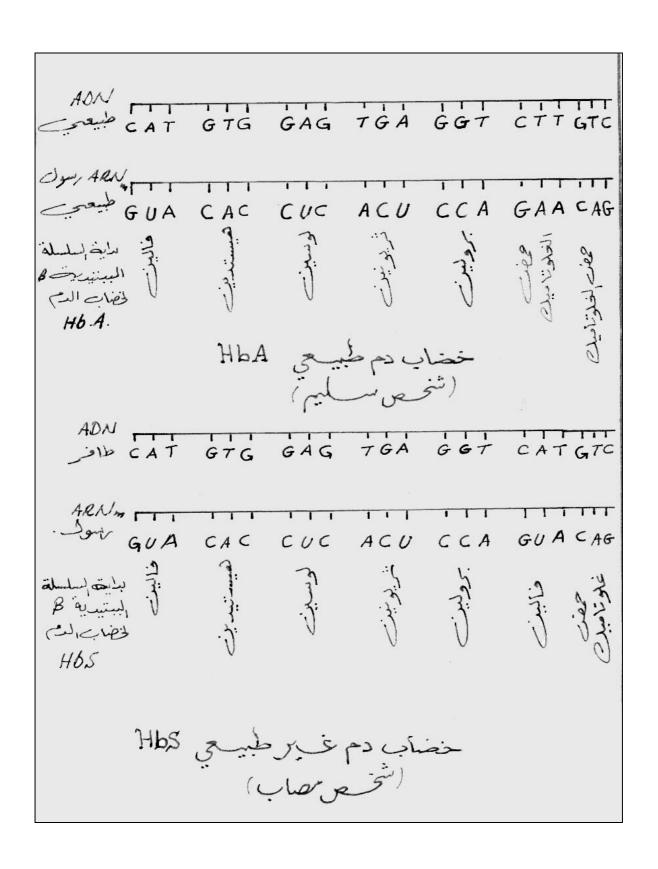
S ( = Sickle )

S  $\beta$   $\propto$ 

. 146 β 6

(HD A ) HD 6 (16 ) Hbs

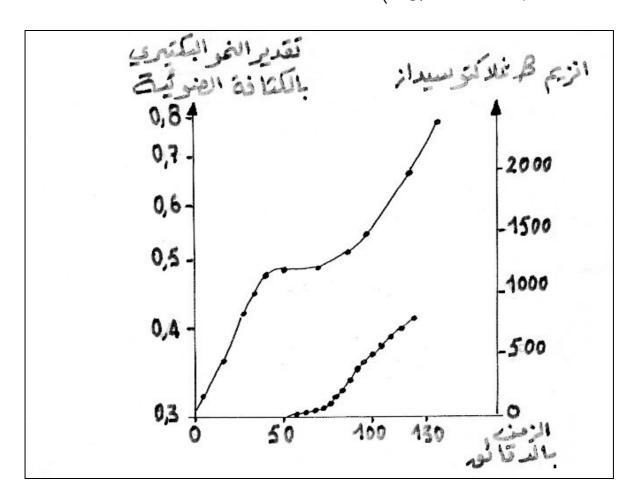
.

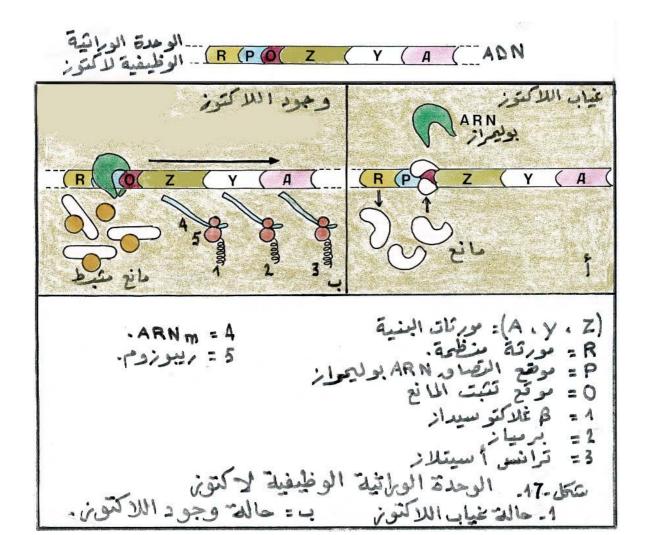


## 5 - تنظيم التعبير المورثي:

ARNm

E .coli β يتضح من تحليل هذه النتائج: Ecoli β في حالة غياب اللاكتوز: (R) (O) ARN (Z.Y.A)





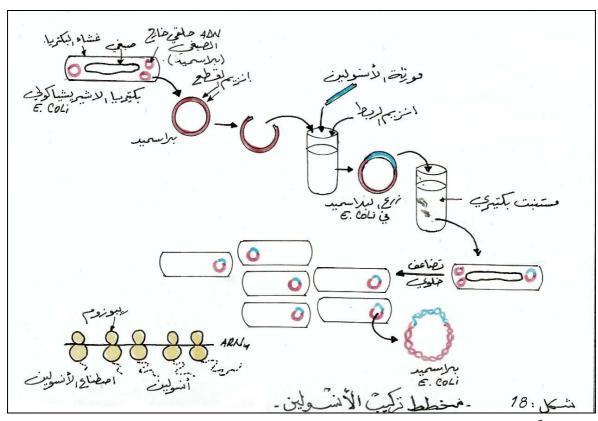
## 6- الهندسة الوراثية:

ADN

51 Ecoli ) ADN ARN ADN ARN ADN E.coli ADN) ) ADN AND ) ADN

136

- 18 -



#### الخلاصة

. AND

: ARN -

(RNAm). RNA -

(RNAt) RNA-

(RNAr) RNA -

. ADN

ADN RNAm

137

•	الذاتي	التصحيح	سئلة
-	. — ا		

A	ADN		(1
			(2

النتائج	المكورات الرئوية المحقونة	مجموعة الأرانب
		1
		2
		3
	+	4

- (3
( ARN<sub>t</sub> ) - (4

 $ARN_m$ 

ADN -

5-10 x 6 - (5

150

4-10

ADN

- (6

5 10 1,5

50000

# أجوبة التصحيح الذاتي:

			•		•	1
		- (			ADN	_
		•			ADN	
				ADN		_
					ADN	_
					ADN	_
					:	(2
						-1
				·		-2
				•		-3
		•				-4
						-
	AND					
		. ADN		:		
				:		- (3
ARN				ARN		(1
AIN			ARN	AKN		(4
•			1 11(1)		•	
			:			_

.:

12000=4000×3

°A <sup>4-</sup> 10 =

 $A^{\circ}12000\times10^{-4}$  = (°A) 1,2 =

ADN (6

ADN

:

 $^{4}$  10 x 5 =  $^{5}$  10 x 1,5 100

<sup>4</sup> 10 x 5 x 100 <sup>4</sup> 10 x 5 50000

 $100 = \frac{10^{4} \times 5 \times 100}{10^{4} \times 5}$ 

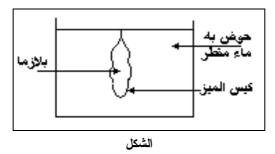
## تمارين الإرسال الثاني

تمرین:

-

- 1

:



لم يحدث تخثر	تختر في البلازما (خثارة)	()
راسب أبيض يتأكسد بالضوء	راسب أبيض يتأكسد بالضوء	( )

() ---. () -() -

•

النتيجة	الكاشف	التجربة
تفاعل ايجابي	نترات الفضة	الأولى
تفاعل سلبي	محلول فهنلغ	
تفاعل إيجابي	ماء اليود	الثالثة
تفاعل إيجابي	تفاعل بيوري	الرابعة

- 1

- 2

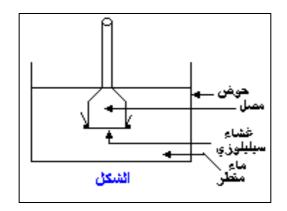
- II

- 1

- 2

- 3 - 5

(



. -

-

-

- 1

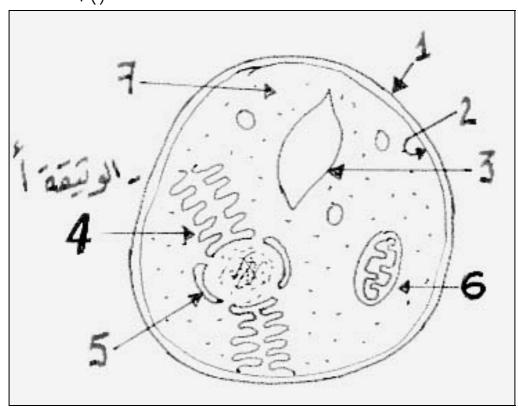
- 2

- 3

- 4

تمرین:

:() - I

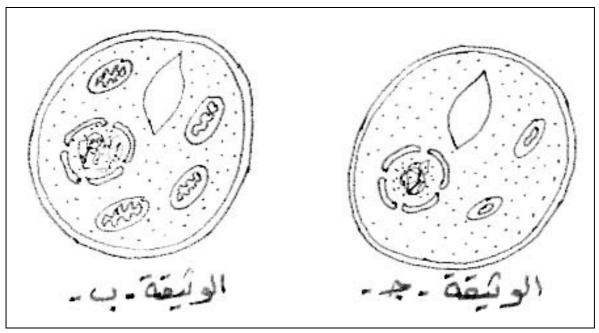


. - 1
(6) - 2

- II
. °25

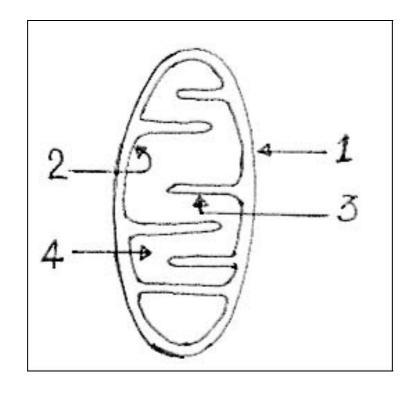
( ) () -

( )	()	
00	0.751	
0.231	0.741	CO <sub>2</sub>
0.46	00	

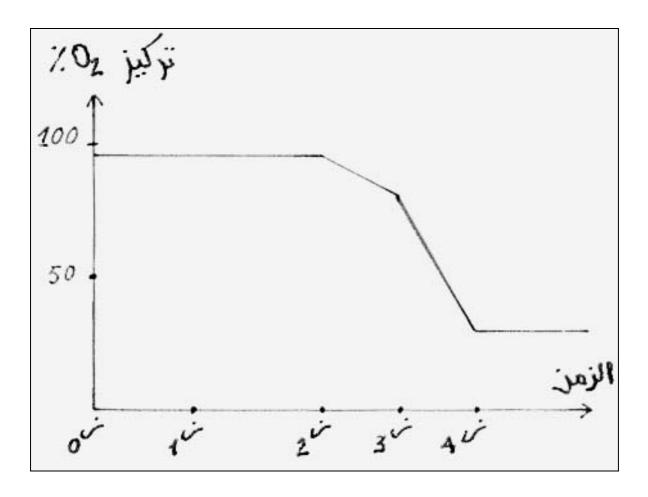


() () .() () -1
() (6) -2
.()

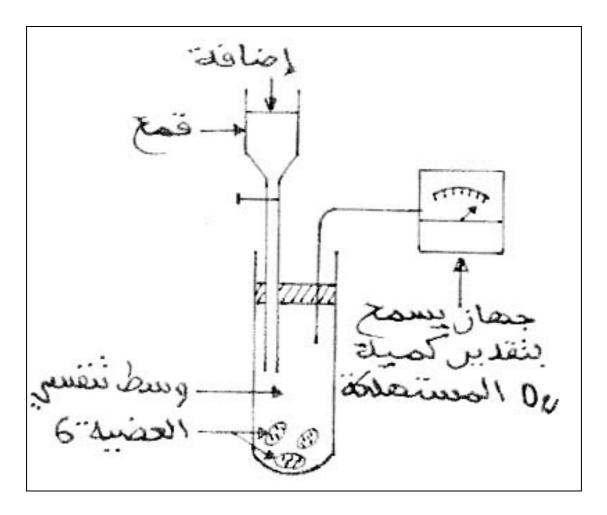
( ) - 4 - 5 - 6 (6) - III



- 1
- 2
(6)
- VI
: (O<sub>2</sub>)



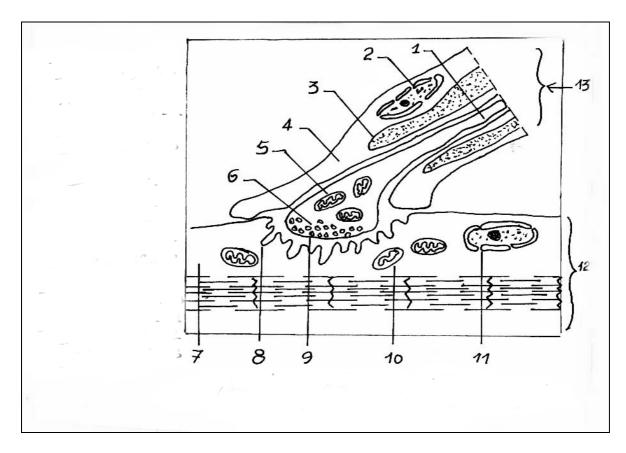
المنحنى



الشكل التجريبي

## نمرین:

. - I . 13 1 -1



СООН-СН3

-

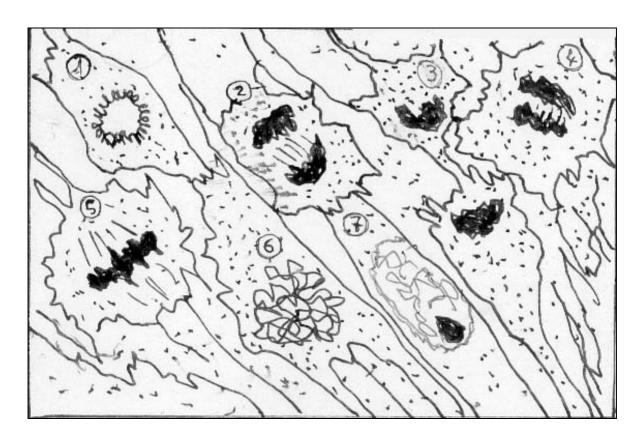
84

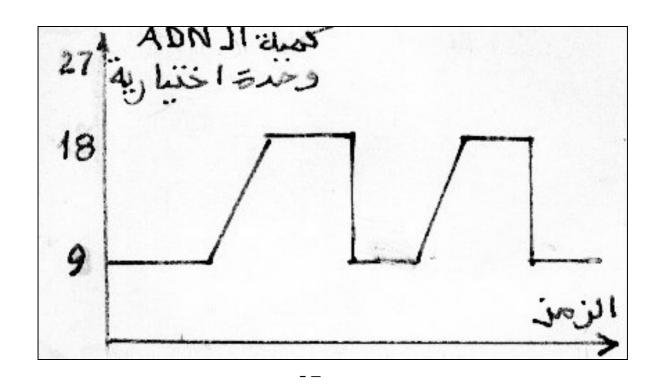
- 2
( )
. - III
)

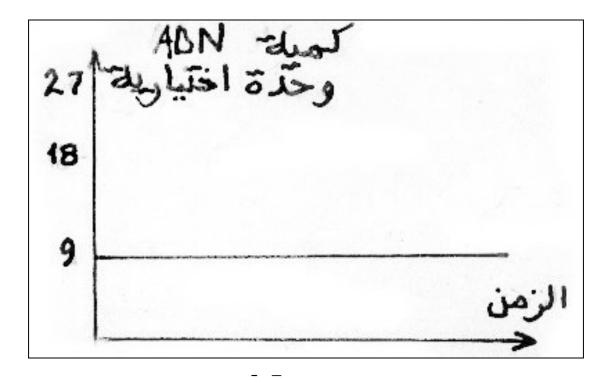
: (2) (1)

\_

## تمرین:







ADN –
2 1 ADN –
. 36

. – 3

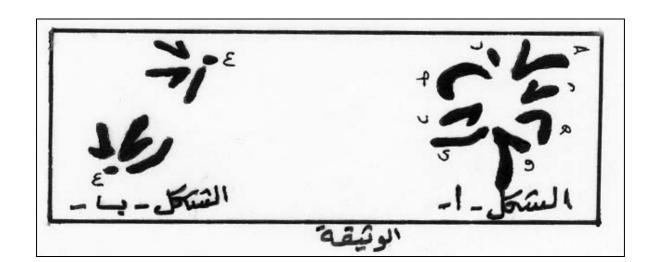
تمرین:

-1- -

.

(

. (2



- - - 3

\_

تمرين: : الأولى: 4%

الثانية:

. – 1

- 2 % 8

. - 3

% 4

– 4

\_ **4** 

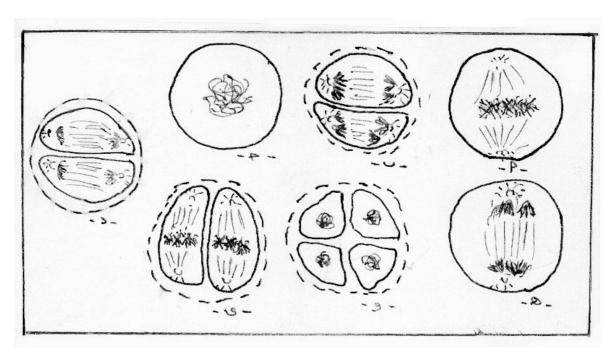
% 4 19 % 8 06

--

. – 5

تمرین:

— 1 ·



- 1

- 2

% 5 - II

ADN

14

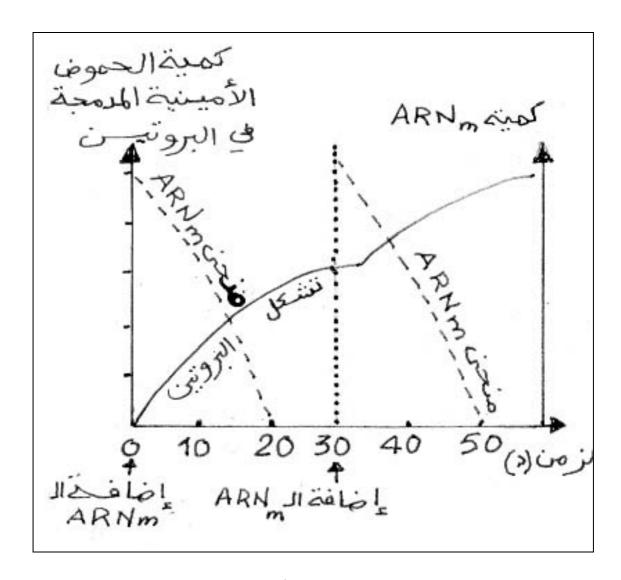
14	13	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
13	12.2	12	6	6.1	6.1	13	13	26	26	26	20	12.5	13	
														ADN

ADN -1

- 2

- 3

A							: (	نمريز
S				ADN				-
		GUA	CACCI	U C A C U	C C A G A	ACAG		
				ADN				
		G	UACAC	CUCAC	CUCCA	GUACA		
		ARN	1	_		ADN		- 1
ARN								- 2
				ADN				- 3
	GAA GAG	GUU GUC GUA GUG	CCU CCC CCA CCG	CAU CAG	ACU ACC ACA ACG	CUU CUC CUA CUG	CCA CCG	
							: (	تمرين
Gurdon				(albina	a)			



## الوثيقة 1

386  $ARN_{m} \\$ - 5 - 6 **-** 7 300  $ARN_{m}$ 7700 - 8 5

 $ARN_m$  – 9

1161

5

ARN<sub>m</sub>

:

% 24 = C % 25 = T % 35 = G % 16 = A

ARNm – 10

ARNm

تمرین:

Ecoli

.

O.R.P - 1

04 - 2

:

وحيد)	لاكتوز (سكر	وحيد)	غلوكوز (سكر	
β	P	β	P	
				$R^+P^+O^+Z^+Y^+$
				$R^+P^-O^+Z^+Y^+$
				$R^+P^+O^-Z^+Y^+$
				$R^+P^+O^-Z^-Y^+$